19 BUNDESREPUBLIK

DEUTSCHLAND

₁₀ DE 43 44 661 A 1

® Offenlegungsschrift



DEUTSCHES PATENTAMT Aktenzeichen:

P 43 44 661.2

Anmeldetag:

27. 12. 93

Offenlegungstag:

29. 6.95

(5) Int. Cl. 6:

C 07 C 69/602

C 07 C 69/60 C 07 C 69/608 C 07 C 69/618 C 07 C 69/732 C 07 C 69/025 C 07 C 69/22 C 07 C 69/347 A 61 K 9/10 B 01 F 17/34 B 01 F 17/14 B 01 F 17/32 // C07C 69/734, 69/738,43/11,53/126, C07D 233/02

(71) Anmelder:

Marigen S.A., Riehen, CH

(74) Vertreter:

Splanemann, R., Dipl.-Ing.; Reitzner, B., Dipl.-Chem. Dr.rer.nat.; Baronetzky, K., Dipl.-Ing.(Univ.), Pat.-Anwälte, 80331 München

72 Erfinder:

Eugster, Carl, Dr.oec.publ., Riehen, CH; Eugster, Conrad, Prof. Dr.phil., Wallisellen, CH; Haldemann, Walter, Dr.phil., Binningen, CH; Rivara, Giorgio, Prof. Dr.med., Turin/Torino, IT

(54) Biotenside Lösungsvermittler für Pharmazeutika und Kosmetika

Neue biotenside Ester, Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung als Lösungsvermittler, bzw. Gotenside (Hydrotrope) bei der Erzeugung von spontan dispergierbaren Konzentraten mit pharmazeutischen und kosmetischen Wirkstoffen werden beschrieben.

Beschreibung

EINLEITUNG

Die vorliegende Erfindung betrifft neue biotenside Ester, Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung als Lösungsvermittler, bzw. Cotenside (Hydrotrope) bei der Erzeugung von spontan dispergierbaren Konzentraten mit pharmazeutischen und kosmetischen Wirkstoffen.

In den CH-Patentschriften No. 678276-0, 681153-0, 681152-8 und 681'891-2 werden spontan dispergierbare Mittel beschrieben, welche als Wirkstoffe wasserunlösliche, antitumorale Sterole, deren Glucoside, deren Phosphatide, sowie deren Fettsäure-, Retinsäure- und Azafrinsäureester enthalten.

Diese spontan dispergierbaren Mittel weisen als Hydrotrope, bzw. Cotenside bevorzugt Ester eines aliphatischen Alkohols auf mit einer aliphatischen Carbonsäure wie z. B. Isopropyllaurat, Hexyllaurat, Decyllaurat, Isopropylmyristat, Isopropylpalmitat und/oder Laurylmyristat.

Es wurde nun überraschenderweise gefunden, daß sich die neu synthetisierten biotensiden Ester deutlich besser für die Herstellung von spontan dispergierbaren Mitteln mit pharmazeutischen und kosmetischen Wirkstoffen eignen als die bislang üblicherweise als Lösungsvermittler, bzw. Co-Emulgatoren verwendeten Verbindungen.

Verdünnt man die erfindungsgemäß mit den neu synthetisierten, biotensiden Estern hergestellten, spontan dispergierbaren Konzentrate mit Wasser, so entstehen von selbst Mikromizellen, deren Teilchenradius beachtlich unter dem Masse liegt, welches bislang für Mizellen üblich und erreichbar war. Die sich bildenden "Ultra"-Mikroemulsionenen zeichnen sich durch eine hervorragende Phasenstabilität aus. Infolge des überaus deutlich erhöhten Permeations- und Spreitungsvermögens derartiger Mikroemulsionen, welche aus den erfindungsgemäßen Konzentraten durch Verdünnen mit Wasser hervorgehen, wird die Bioverfügbarkeit der darin enthaltenen pharmazeutischen oder kosmetischen Wirkstoffe verbessert und potentiell maßgeblich gesteigert.

BESCHREIBUNG DER ERFINDUNG

Die neuen biotensiden Ester haben die allgemeinen Formeln (I) bis (VII):

30

35

40

45

50

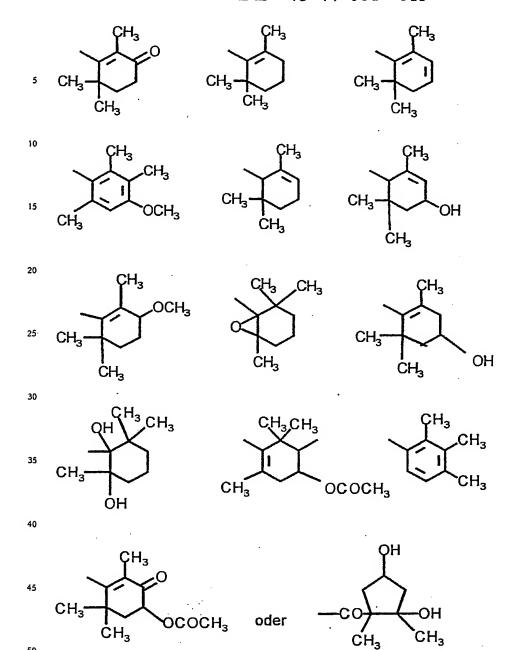
55

60

65

65

R4 für eines der Radikale der nachstehenden Formeln steht:



Die Verbindungen der Formel (II) liegen gemäß den Ausgangsprodukten Maleinsäure, bzw. Fumarsäure in ihrer cis- oder trans-Form vor. Unter Halogen bei R2 ist Fluor, Chlor, Brom oder Iod, insbesondere aber Chlor zu verstehen. Der Begriff C1 bis C4-Alkyl umfaßt Methyl, Äthyl, Propyl, Isopropyl, n-Butyl, sek.-Butyl oder tert-Butyl, vorab jedoch Methyl oder Äthyl. Die Alkyl-, Alkenyl- oder Alkapolyengruppen bei R5 können geradkettig oder verzweigt sein und haben in der Kette bevorzugt 8 bis 22 Kohlenstoffatome. Unter Alkapolyen sind dabei die entsprechenden Alkadiene, Alkatriene, Alkatetraene, Alkapentaene, Alkahexaene und Alkaheptaene zu verstehen. Beispiele solcher Alkyl-, Alkenyl- und Alkapolyengruppen bei R5 sind u. a.:

65

60

CH3-CH=CH-CH3-(CH2)3-CH2-CH3-(CH2)13-CH2-CH3-(CH2-CH=CH)3-(CH2)6---CH2 $CH_3 - (CH_2)_3 - (CH_2 - CH - CH)_3 - (CH_2)_6 - CH_2$ 10 $CH_2 = CH - (CH_2)_7 - CH_2 -$ 15 20 25 Die wichtigsten Verbindungen bei den Formeln (V) und (VI) sind gekennzeichnet durch die Formeln (VIII), (IX) und (X): 30 35 CH_3 (VIII) 40 45 (IX) 50

worin R₁ 3,7-Dimethyl-6-octenyl; (E)-3,7-Dimethyl-2,6-octadien-1-yl; 3,7,11-Trimethyl-2,6,10-dodecatrien-1-yl;

65

3,7,11,15-Tetramethyl-2-hexa-decen-1-yl, oder 3,7,11,15-Tetramethyl-1-hexadecen-3-yl bedeutet.

Die Radikale 3,7-Dimethyl-6-octenyl; (E)-3,7-Dimethyl-2,6-octadien-1-yl; 3,7,11-Trimethyl-2,6,10-dodecatrien-1-yl; 3,7,11,15-Tetramethyl-2-hexa-decen-1-yl oder 3,7,11,15-Tetramethyl-1-hexadecen-3-yl, sowie die Radikale der Formeln:

können in verschiedenen stereoisomeren oder Drehformen vorliegen.
Von besonderer Bedeutung sind die biotensiden Ester der allgemeinen Formeln (I), (II), (VII), (VIII), (IX) und (X):

$$R_1 OOC - (CH_2)_m COOR_2$$

(I)

$$R_1OOC$$
— C = CH — $COOR_2$
 R_3

(VII)

(II)

20

25

30

35

40 ·

45

55

60

65

5

10

(IX)

(X)

worin R1 Citronellyl, Geranyl, Farnesyl, Phytyl oder Isophytyl; R2 Wasserstoff, Chlor, Methyl, Äthyl, Citronellyl, Geranyl, Farnesyl, Phytyl oder Isophytyl; R3 Wasserstoff und R5 C6 bis C22-Alkyl oder C8 bis C22-Alkenyl, bzw. Alkapolyen bedeuten.

Beispiele von erfindungsgemäßen neuen biotensiden Estern sind u. a.:

Bernsteinsäure-bis-Phytylester Malonsäure-bis-Phytylester

Glutarsäure-bis-Phytylester

Fumarsäure-bis-Phytylester

Adipinsäure-bis-Phytylester

Pimelinsäure-bis-Phytylester

Suberinsäure-bis-Phytylester Azelainsäure-bis-Phytylester

Sebacinsaure-bis-Phytylester

Glutarsäure-bis-Citronellylester

Fumarsäure-bis-Citronellylester Azelainsäure-bis-Citronellylester

Sebacinsaure-bis-Citronellylester

All trans-Retinsäure-Citronellylester

All trans Retinsaure-Geranylester

All trans-Retinsäure-Farnesylester All trans-Retinsäure-Phytylester Azafrin-Phytylester

- Crotonyl-Phytolat
 Valeryl-Phytolat
 - Pivaloyl-Phytolat Caproyl-Phytolat Pelargonyl-Phytolat 10-Undecenoyl-Phytolat
- 10 trans-2-Dodecenyl-Phytoloat
- Lauryl-Phytolat
 Palmoyl-Phytolat
 Elainsäure-Phytolat
 Linolsäure-Phytolat
- Linolensäure-Phytolat Bernsteinsäure-Methyl-Phytyl-diester Bernsteinsäure-Äthyl-Phytyl-diester Glutarsäure-Methyl-Phytyl-diester
- Glutarsäure-Äthyl-Phytyl-diester
 Azelainsäure-Methyl-Phytyl-diester
 Sebacinsäure-MethylPhytyl-diester

Die neuen biotensiden Ester der Formeln (I) bis (X) lassen sich allgemein nach folgenden, an sich bekannten Verfahren herstellen:

a) Umsetzung einer Verbindung der Formeln (XI) und (XII):

(XI)

(XII)

worin n, o und p die Zahlen 1, 2, 3, 4 oder 5 darstellen und R₄ für eines der Radikale der folgenden Formeln steht:

55

60

25

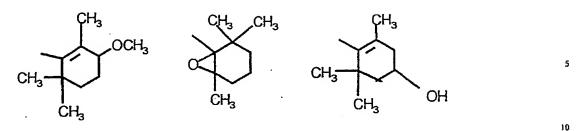
30

35

40

45

50



$$CH_3$$
 CH_3 CH_3

$$CH_3$$
 COO CH_3 oder CO CH_3CH_3

mit N,N'-Carbonyldiimidazol bei 25 bis 70°C unter Zusatz einer katalytischen Menge eines Alkoholates in einem indifferenten Lösungsmittel wie z. B. Tetrahydrofuran, Benzol oder Chloroform und anschließender Alkoholyse der gebildeten Imidazolide mit Citronellol, Geraniol, Farnesol, Phytol oder Isophytol. b) Bildung des Chlorides, bzw. Bromides einer Verbindung der Formeln (XI), (XII), (XIII), (XIV), (XV), (XVI) und (XVII)

$$R_4$$
-(-CH=CH-C=CH-) n COOH

$$R_4$$
 —(-CH=CH-C=CH)—(-CH=CH-CH=C-)—CH=CH—COOH CH_3 (XII)

worin n die Zahlen 1, 2, 3, 4 oder 5 bezeichnet und R4 für ein Radikal der Formeln:

60

65

5
$$CH_3$$
 CH_3 CH_3

50

55

60

wobei in der Formel (XIII) m die Zahlen 1, 2, 3, 4 oder 5 meint, R₃ in der Formel (XIV) Wasserstoff oder Methyl bezeichnet und R₅ in der Formel (XVII) C₁ bis C₃₂-Alkyl oder C₂ bis C₃₂-Alkenyl, bzw. Alkapolyen bedeutet, mit einem Chlorierungs- oder Bromierungsmittel, wie z. B. Thionylchlorid, Oxalylchlorid oder Oxalylbromid und anschließender Umsetzung mit Citronellol, Geraniol, Farnesol, Phytol oder Isophytol bei einer Temperatur von 40 bis 120°C in einem indifferenten Lösungsmittel wie z. B. Toluol oder Xylol und in Gegenwart eines Katalysators wie z. B. Dimethylformamid oder p-Dimethylaminopyridin.

Die neuen biotensiden Ester der Formeln (I) bis (VII) eignen sich als Lösungsvermittler, bzw. Cotenside (d. h. Hydrotrope) bei der Herstellung spontan dispergierbarer Konzentrate, welche pharmazeutische und/oder kosmetische Wirkstoffe enthalten.

Gegenstand der vorliegenden Erfindung sind deshalb auch spontan dispergierbare Konzentrate von pharmazeutischen und kosmetischen Wirkstoffen, welche die neuen biotensiden Ester der Formeln (I) bis (VII) als Lösungsvermittler bzw. Cotenside (Hydrotrope) enthalten.

Verdünnt man diese erfindungsgetreuen Konzentrate mit Wasser, so bilden sich überraschenderweise spontan Mikromizellen aus, deren Teilchenradius deutlich unter dem der Masse liegt, das bislang für derartige Mizellen als üblich galt.

Die entstehende "Ultra-Mikroemulsion" besitzt, dank des kleinen Teilchenradius der sich ausformenden Mikromizellen, eine hervorragende Phasenstabilität, ein beachtlich erhöhtes Permeationsvermögen (Transfu-

sion) und eine sehr gute Spreitung. Die beschriebenen Eigenschaften der aus erfindungsgemäßen Konzentraten mit eingearbeiteten pharmazeutischen und kosmetischen Wirkstoffen zubereiteten Mikroemulsionen führen dazu, daß deren biologische Wirkungsweise dank erhöhter Bioverfügbarkeit der Wirkstoffe überraschenderweise maßgeblich gesteigert wird.

Alle experimentellen Beobachtungen an dergestalt ausgebildeten Ultramikroemulsionen lassen sich einheitlich durch die Annahme deuten, daß die ausgewählten Tenside und Cotenside als ausgewogenes System genommen in der wäßrigen Phase organisierte Aggregate, sog. Mizellen bilden. Sie besitzen mehr oder weniger kugelförmige Gestalt, mit einem hydrodynamischen Radius von 1,5 bis 3 nm. Die Tenside und Hydrotrope (Cotenside) lassen zwischen der äußeren, wäßrigen Phase und der inneren, öligen Phase der Mikroemulsion [enthaltend die pharmazeutischen oder kosmetischen Wirksubstanzen, gelöst im biotensiden Lösungsvermittler der Formeln (I) bis (VII)] eine Grenzschicht entstehen, wodurch die Mischung dieser beiden Phasen unterbleibt. In der öligen, inneren Phase liegen die Wirksubstanz-Moleküle in monomerer oder in oligomer agglomerierter Form vor

10

45

50

55

65

Die Mizellen der Wirksubstanz-haltigen inneren Phase der erfindungsgemäßen Ultramikroemulsionen sind an der Grenzschicht mit einem Tensidmantel geschützt, was sie instand setzt, leicht durch die Zellmembran ins Innere der Zelle zu diffundieren. Die Diffusion durch die Plasmamembran von Tumorzellen erfolgt ausschließlich aufgrund thermischer Molekularbewegungen.

Die Richtung, die ein konkreter Diffusionsvorgang einschlägt, wird vom Konzentrationsunterschied bestimmt, welcher an der Plasmamembran zwischen außerhalb und innerhalb der einzelnen Zelle besteht. Die Diffusion verläuft solange entlang dem Konzentrationsgefälle, bis es abgebaut ist. Zwischen der extrazellulären Zone und dem Inneren der einzelnen Zelle wird die Konzentration an Wirksubstanz, bzw. am Wirkstoffsystem ("multiple drug system") ausgeglichen, wobei auch verzögerte Abgabeeffekte ("slow release effects") auftreten können. Derartige Diffusionsvorgänge verlaufen unabhängig von jeglicher Energiezufuhr. Sie haben keinen Bezug auf die zelluläre Stoffwechselenergie.

Die Diffusionsgeschwindigkeit gehorcht dem Fick'schen Gesetz für Diffusionsvorgänge in Richtung eines Konzentrationsgefälles:

$$\frac{dm}{dt} \frac{1}{q} = -D \frac{dc}{dx}$$
 GLEICHUNG (A)

wobei dm die Menge in Mol der eine Zellmembranoberfläche q (in cm²) durchdringenden Wirkstoffmoleküle pro Zeit dt (in Sekunden) ist. D ist der Diffusionskoeffizient und de der Konzentrationsunterschied über die Distanz dx

Nach Nernst ist der Diffusionskoeffizient abhängig von der absoluten Temperatur und dem Reibungswiderstand f

$$D = \frac{R}{N} \frac{T}{f} = \frac{kT}{f}$$
 GLEICHUNG (B)

Der Reibungswiderstand hängt gemäß dem Stoke'schen Gesetz

$$f = 6 \pi \eta r$$
 GLEICHUNG (C)

von der Viskosität der diffundierenden Lösung und vom Radius der diffundierenden Partikel ab. Durch Substitution von f mit 6 π η r in der Nernst-Gleichung erhält man die Sutherland-Einstein Gleichung für den Diffusionskoeffizienten

$$D = \frac{RT}{N} \frac{1}{6 \pi \eta r} = \frac{kT}{6 \pi \eta r}$$
 GLEICHUNG (D)

worin k die Boltzmann-Konstante darstellt.

Wird bei einem Diffusionsvorgang ein gleichmäßiger Konzentrationsabfall in der Membran der Tumorzelle angenommen, so kann der Ausdruck

im Diffusionsgesetz durch

$$\frac{\Delta c}{x}$$

ersetzt werden. (Konzentrationsunterschied Δc über der Zellmembran der Dicke x). x ist für eine bestimmte Zellmembran eine konstante Größe, weshalb man sie zusammen mit dem Diffusionskoeffizienten zu einer neuen Konstanten, dem Permeabilitätskoeffizienten P, vereinigen kann

$$P = \frac{D}{x}$$

GLEICHUNG (E)

15 Der Ausdruck

$$\frac{dm}{dt}$$
 $\frac{1}{q}$

in der Diffusionsgleichung wird der Flux J genannt und hat die Dimension Mol pro Sekunde pro cm². Das negative Vorzeichen auf der rechten Seite der Diffusionsgleichung deutet an, daß der Transport der Wirkstoffmoleküle oder des Wirkstoffsystems in Richtung der abnehmenden Konzentration abläuft.

Es ist somit

25

40

60

$$J = -F\Delta c = -\frac{RT}{Nx} \frac{1}{6 \pi \eta r} \Delta c = \frac{kT}{x} \frac{1}{6 \pi \eta r} -\Delta c$$
GLEICHUNG (F)

Aus dieser Gleichung folgt, daß die Geschwindigkeit des Diffusionsvorganges, bzw. die Stärke des Wirkstofftransportes durch die Membran der Tumorzelle bestimmt wird:

- 1, vom Konzentrationsunterschied Δc in den beiden Kompartimenten
- 2. vom Teilchenradius des diffundierenden Wirkstoffmoleküls oder Wirkstoffsystems
- 3. von der Viskosität der diffundierenden wäßrigen Lösung (Emulsion)
- 4. von der Temperatur.

Die erfindungsgemäß spontan dispergierbaren Konzentrate enthalten:

0,001 bis 30 Gewichts-% einzelner oder mehrerer pharmazeutischer oder kosmetischer Wirkstoffe

0,001 bis 50 Gewichts-% eines erfindungskonformen Esters der Formeln (I) bis (VII), bzw. Kombinationen solcher Ester, als Lösungsvermittler, bzw. Hydrotrop

0,001 bis 90 Gewichts-% eines pharmaverträglichen Tensides oder Tensidgemisches

0 bis 10 Gewichts-% eines Vitamins oder Provitamins

0 bis 10 Gewichts-% einer freien Fettsäure oder einer Aminosäure und übliche Trägerstoffe und/oder Verdünnungsmittel.

Unter pharmazeutischen Wirkstoffen sind im vorliegenden Falle alle üblicherweise in der Humanmedizin verwendbaren Wirkstoffe zu verstehen. Hierzu zählen z. B.:

Beta-Blocker

55 Pindolol [1-(4-Indolyloxy)-3-isopropylamino-2-propanol] Propanolol [1-Isopropylamino-3-(1-naphthyloxy)-2-propanol] Oxprenolol [1-(0-Allyloxyphenoxy)-3-isopropylamino-2-propanol]

 $\label{lem:metoprolol} Metoprolol \cite{Di-{(+-)-1-(isopropylamino)-3-[p-{2-methoxyathyl})-phenoxy-2-propanol]-L(+) tartrat}\cite{L(+-)-1-(isopropylamino)-3-[p-{2-methoxyathyl})-phenoxy-2-propanol]-L(+) tartrat}\cite{$

Labetalol [5-[1-Hydroxy-2{(1-methyl-3-phenylpropyl-aminoathyl] salicylamid]

Diuretica

Acetazolamid [5-Acetamido-1,3,4-thiadiazol-2-sulfonamid]
Hydrochlorothiazid [6-Chlor-3,4-dihydro-2H-1,2,4-benzothiadiazin-7-sulfonamid-1,1-dioxid]

5 Chlortalidon [1-Oxo-3-(3-sulfamyl-4-chlorphenyl)-3-hydroxyisoindolin] Metolazon [7-Chlor-1,2,3,4-tetrahydro-2-methyl-4-oxo-3-o-tolyl-6-chinazolinsulfonamid]

Schwache Beruhigungsmittel

Diazepam [7-Chlor-1,3-dihydro-1-methyl-5-phenyl-2H-1,4-benzodiazepin-2-on] Medazepan [7-Chlor-2,3-dihydro-1-methyl-5-phenyl-2H-1,4-benzodiazepin-2-on]	
Starke Beruhigungsmittel	
Sulpirid [N-(1-Äthyl-2-pyrrolidinyl-methyl)-2-methoxy-5-sulfamoylbenzamid]	
Muskelentspannende Mittel	10
Baclofen [β-(Aminoaethyl)-p-chlorhydrozimtsäure]	
Antibiotica	•
Sulfamethoxazol [5-Methyl-3-sulfanilamido-isoxazol] Trimethoprim [2,4-Diamino-5-(3,4,5-trimethoxybenzyl)-pyrimidin] Chloramphenicol [D (—)-threo-2-dichlor-acetamido-1-(4-nitrophenyl)-1,3-propandiol] Cefaclor [3-Chloro-7-D(2-phenyl-glycinamido)-cephalosporansäuremonohydrat]	. 15
Cefradin [7-[D-2-Amino-2-(1,4-cyclohexadien-1-yl)-acetamido}-3-methyl-cephalosporansäure] Bacampicillin [1-Äthoxycarbonyloxy-aethyl-6-(D-α-aminophenyl-acetat-amido)-penicillinat] Minocyclin [7-Diäthylamino-6-desoxy-6-desmethyltetracyclin] Sulfadoxin [N'-(5,6-Dimethoxy-4-pyrimidinyl)-sulfanilamid] Sulfamethoxazol [3-Methyl-3-sulfanil-amido-isoxazol] Sulfisoxazol [3,4-Dimethyl-5-sulfanil-amido-isoxazol]	20 2.5
Sulfadimethoxin [2,4-Dimethoxy-6-sulfanilamido-1,3,diazin]	
Dermatologica	
Chlorquinaldol [5,7-Dichlor-8-hydroxy-chinaldin] Crotamiton [N-Crotonyl-N-äthyl-o-toluidin] Diamthazol [6(—)2-Dimethylamino-äthoxy-(β-diaethylamino-)-benzothiazol-dihydrochlorid] Flumethason-pivalat [6α,9-Difluor-11β,17,21-trihydroxy-16α-methylpregna-1,4-dien-3,20,dion-21-pivalat] Tretinoin [Vitamin-A-Sāure]	30
Corticosteroide	35
Cortison [17α-21,Dihydroxy-pregn-4-en-3,11,20-trien-21-acetat] Prednison [11β-17,21-Trihydroxy-pregna-1,4-dien-3,20-dion] Dexamethason [9-Fluor-11β,17,21-dihydroxy-16α-methyl-pregna-1,4-dien-3,20-dion] Desoxycorton-acetat [21-Hydroxy-pregn-4-en-3,20-dion-acetat]	40
Coronarmittel	
Pentaerythrityltetranitrat (PETN) Nitroglycerin (Glyceryltrinitrat) Pindolol [1-(4-Indolyloxy-3-isopropylamino-2-propanol]	45
Cytostatica	
Melphalan [p-Di-(2-chlorathyl)-amino-L-phenylalanin] Procarbazin [p-(N'-Methyl-hydrazinomethyl)-N-isopropyl-benzamid] Dactinomycin [Actinomycin D] Polyöstradiolphosphat	50
Cyclophosphamid [N,N-bis-(β-Chloräthyl)-amino-1-oxa-3-aza-2-phosphocyclohexan-2-oxid]	55
Entzündungshemmende Mittel	
Mefenaminsäure [3-Xylyl-2-aminobenzoesäure] Dexamethason [9-Fluor-11β,17,21-trihydroxy-16α-methyl-pregna-1,4-dien-3,20-dion] Hydrocortison [17α-Hydroycorticosteron]	60
Coronardilatoren	
Nifedipin [1,4-Dihydro-2,6-dimethyl-4-(o-nitrophenyl)-pyridin-3,5-dicarbonsäure-dimethylester] Isosorbid-dinitrat [1,4;3,6-Dianhydrosorbit-2,5-dinitrat] Nitroglycerin (Glyceryl-trinitrat) Dipyramidol [2,6-Bis-(diäthanolamino)-4,8-dipiperidino (5,4-dipyrimidin)]	6.5

Periphere Vasodilatoren

Cinepazid [4-(-3,4,5-Trimethoxy-cinnamoyl)-1-piperazin-essigsäurepyrrolidid]
Cyclandelat [3,3,5-Trimethyl-cyclohexylmandelat]
Cinnazarin [1-trans-Cinnamyl-4-diphenylmethyl-piperazin]
Pentoxyfyllin [3,7-Dimethyl-1-(5-oxo-hexyl)-xanthin]

Antirythmica .

10 Procainamid [4-Aminobenzoesäure-β-diäthylaminoäthylamid]
Disopyramid [4-Diisopropylamino-2-phenyl-2-(2-pyridyl)-butyramid]

Antigichtmittel

15 Allopurinol [1H-Pyrazolo-(3,4-d)-pyrimidin-4-ol]

35

Antiepileptica

Phenytoin {Diphenylhydantoin}; [5,5-Diphenyl-2,4-imidazolidin-dion]
Carbamazepin [5-Carbamoyl-5H-dibenz(b,f)azepin]

Antihistaminica

Chlorphenamin [[3-(p-Chlorphenyl)-3-(2-pyridyl)-propyldimethylamin]
Clemastin [Hydrogenfumarat]; [1-Methyl-2-[2-(α-methyl-p-chlor-diphenylmethoxy)äthyl]pyrrolidin]
Mequitazin [10-(3-Chinuclidinylmethyl) phenothiazin]
Alimemazin [10-(3-Dimethylamino-2-methyl-propyl)-phenothiazin]

Mittel gegen Übelkeit und Schwindel

Domperidon [5-Chlor-1-{1-(3-[2-oxo-1-benzimidazolinyl]-propyl)-4-piperidyl]2-benzimidazolinon]
Betahistin [2-[2-Methylaminoäthyl]pyridin]
Metoclopramid [4-Amino-5-chlor-N-(2-diāthylaminoāthyl)-2-methoxybenzamid]

Blutdrucksenkende Mittel

Reserpin [3,4,5-Trimethoxybenzoyl-methylreserpat]
Rescinnamin [3,4,5-Trimethoxy-methylreserpat]
Methyldopa [L—α-Methyldopa]; [L—3-(3,4-Dihydroxyphenyl)-2-methylalanin]
Clomidinhydrochlorid [2,6-Dichlor-N-2-imidazoidinyliden-benzamin hydrochlorid]

Sympathomimetica

Isoproterenol [N-Isopropyl-nor-adrenalin]
45 Etilefrin [DL--1-{α-Äthylaminomethyl}-m-hydroxy-benzylalkohol]

Expectorantien

Carbocystein [(S-Carboxymethyl)cystein]
Bromhexin [N-Cyclohexyl-N-methyl-(2-amino-3,5-dibrom-benzyl)amin HCL]
L-Äthylcystein
L-Methylcystein

Orale Antidiabetica

Glibenclamid [N-4-2-(5-Chlor-2-methoxy-benzamido)-äthyl-phenylsulfonyl-N'-cyclohexyl-harnstoff]
Tolbutamid [N-(4-Tolylsulfonyl)-N'-n-butyl-harnstoff]

Cardiovasculare Mittel

Ubidecarenon Adenosin [6-Amino-9-β-D-ribo-furanosyl-9H-purin]

Immunsuppressivum

Ciclosporin
Die neuen biotensiden Ester der Formeln (I) bis (VII) sind in bevorzugter Weise als Lösungsvermittler, bzw.
Cotenside (Hydrotrope) für die Herstellung von spontan dispergierbaren Konzentraten von folgenden antitu-

moralen Wirkstoffen geeignet:	
Ergosta-5,7-dien-3-ol-9-hexadecenoat (Ergosta-5,7-dienylpalmitoelat)	
Ergosta-8,22-dien-3-0114-methyl-4,9-octadecenoat (14α-Methylergosta-8,22-dienylok	eat)
Lanost-8-en-3-ol-9-octadecenoat (Dihydrolanosterol-oleat)	
Ergost-5-en-3-ol-9,12,15-octadecatrienoat (Dihydrobrassicasteryl-linolenat)	
Ergost-5-en-3-ol-9,12-octadecadienoat	
Ergost-5-en-3-ol-9-octadecenoat (Dihydrobrassicasteryl-olaet)	
Ergosta-7,24 (28)-dien-3-ol-4-methyl-9-octadecenoat (Gramisteryl-oleat)	
Stigmasta-8,24 (28)-dien-3-ol-9,12-octadecadienoat (Δ ⁷ -Avenasteryl-linoleat)	
Ergosta-7,24 (28)-dien-3-ol-4-methyl-9,12-octadecadienoat (Gramisteryl-linoleat)	10
Stigmast-24 (28)-en-3-ol-9,12-octadecadienoat	
Ergosta-5,22-dien-3-ol-4,23-dimethyl-9-octadecenoat	
Ergostan-3-ol-4-methyl-9-octadecenoat	
5α-Stigmastan-3-β-ol-linolenat	•
5α-Stigmastan-3-β-ol-oleat	•
Stigmastan-3-ol-9,12-octadecadienoat (5α-Stigmastan-3-β-ol-linoleat)	
22-Dihydrospinasteryl-linoleat	
Ergosta-5,7,22-trien-3-ol-9,12-octa-decadienoat (Ergosterol-Linoleat)	•
Stigmasta-5,24 (28)-dien-3-ol-9-octadecenoat	
Stigmasta-5,24 (28)-3-ol-9,12-octadecadienoat	, 20
Stigmasta-5-en-3-ol-5,8,11,14-eicosatetraenoat (β-Sitosterol-Arachidonat)	
Ergost-5-en-3-ol-5,8,11,14-eicosatetraenoat	
Stigmasta-7,24 (28)-dien-ol-4-methyl-9,12-octadecadienoat	
Cholest-5-en-3-ol-(3β)-9-hexadecenoat (Cholesteryl-trans-9-hexadecenoat)	
Ergost-7-en-3-ol-9,12,15-octadecatrienoat	25
Ergost-5-en-3-ol-9,12,15-octadecatrienoat (Campesteryl-linolenat)	
Ergostan-3-ol-9,12-octaoctadecadienoat	
Cholest-7-en-3-ol-9,12-octaoctadecadienoat	
Ergosta-5,24-(28)-dien-3-ol-9-hexadecenoat	
Cholestan-3-ol-9-hexadecenoat	30
Ergosta-5,22-dien-3-ol-octadecenoat (Brassicasteryl-oleat)	
Cholest-7-en-3-ol-9-octadecenoat (Lathosteryl-oleat)	
Lanosta-8,24-dien-3-ol-9-octadecenoat (Lanosterol-oleat)	·
Stigmasta-5,24 (28)-dien-3-ol-9-octadecenoat (Fucosteryl-oleat)	
Cholesta-5,22-dien-3-ol-9-octadecenoat (Desmosteryl-oleat)	· 35
Ergost-5-en-3-ol-12-octadecadienoat (Campesteryl-linoelat)	
Ergosta-5,22-dien-3-ol-9-octadecenoat	
Ergost-22-en-3-ol-9-hexadecenoat	
Cholesta-5,22-dien-3-ol-9-hexadecenoat	•
Ergosta-5,22-dien-3-ol-9,12-octadecadienoat (Brassicasteryl-linoleat)	. 40
Ergosta-7,24 (2β)-dien-3-ol-9,12-octadecadienoat	
Stigmasta-5,22-dien-3-ol-9,12,15-octadecatrienoat (Stigmasteryl-linolenat)	•
Stigmasta-5,22-dien-3-ol-9,12-octadecadienoat (Stigmasteryl-linoleat)	
Cholest-5-en-3-ol- (3β)-5,8,11,14-eicosatetraenoat	
Cholest-5-en-3-ol-(3β)-4,7,10,13,16,19-docosahexaenoat	45
Cholest-5-en-3-ol- (3β)-9,12-octadecadienoat	
Cholesta-8, (14), 24, dien-3-ol-9-octadecenoat (Zymosteryl-oleat)	
Ergost-5-en-3-ol-9-octadecenoat (Campesteryl-oleat)	
Cholest-5,7,9 (11)-trien-3-ol-9-octadecenoat	
(Cholesta-5,7,9 (11))-trien-3β-yl-oleat)	50
Ergosta-5,7,22-trien-3-ol-9-hexadecenoat (Ergosteryl-9-hexadecenoat)	
Cholest-5-en-3-ol-(3β)-11-octadecenoat (Cholesteryl-11-octadecenoat)	
Cholest-5-en-3-ol-(3β)-9,12-octadecadienoat (Cholesteryl-9,12-octadecadienoat)	
Cholest-5-en-3-ol-(3β)-9-octadecenoat (Cholesterol-elaidat)	
5a-Stigmasta-7,22-dien-3β-ol-oleat (α-Spinasterol-oleat)	55
Cholest-5-en-3-ol- (3β)-9-hexadecenoat (Cholesterol-palmitoleat)	
Cholestan-3-ol-9,12,15-octadecatrienoat (Cholestanol-linolenat)	
Cholest-5-en-3-ol- (3β)-11-octadecenoat (Cholesterol-11-octadecenoat)	
Cholesta-5,7-dien-3-ol-9-octadecenoat	
Cholesta-5,7-dien-(3β)-ol-linoleat (Cholecalciferon-linoleat; Cholecalciol-linoleat)	60
Ergosta-5,7,22-trien-3-ol-9-octadecenoat (Ergosterol-oleat)	
Stigmast-5-en-3-ol-9-octadecenoat (β-Sistosterol-oleat)	
Stigmast-5-en-3-ol-9,12-octadecadienoat (β-Sistosterol-linoleat)	
Stigmast-5-en-3-ol-9,12,15-octadecatrienoat (β-Sistosterol-linolenat)	
Cholest-5-en-3-ol-(3β)-9,12,15-octadecatrienoat (Cholesteryl-linolenat)	. 65
Cholestan-3-ol-9-octadecenoat (Cholestanol-oleat)	
Cholestan-3-ol-9,12-octadecadienoat (Cholestanol-linoleat)	
Cholest-5-en-3-ol- (3β)-9-hexadecenoat (Cholesterol-9-hexadecenoat)	

Cholest-5-en-3-ol-(3β)-5,8,11,14-eicosatetraenoat (Cholesterol-arachidonat) Cholest-5-en-3-ol-(3β)-9,12-octadecadienoat (Cholesterol-linoleat) Cholest-5-en-3-ol-(3β)-9-octadecenoat (Cholesterol-oleat) β-Sitosterol-undecenoat β-Sitosterol-lauroylat β-Sitosterol-palmitat Stigmasterol-undecenoat Stigmasterol-laurat Stigmasterol-palmitat γ-Sitostanol-oleat y-Sitostanol-Iinoleat y-Sitostanol-linolenat γ-Sitosterol-oleat Cholest-5-en-3α-ol-oleat 5-α-Stigmastan-3β-ol-oleat 5-α-Stigmastan-3β-ol-linolenat Cholesta-5,7-dien-3\u03b3-ol-linoleat Cholecalciferol-linolenat (Cholecalciol-linoleat) 10-α-Ergosta-5,7,22-trien-3β-ol-linoleat Stigmast-5-en-3-ol-dodecenoat (β-Sitosterol-2-dodecenoat) Ergost-5-en-3-ol-dodecenoat (Campesteryl-10-dodecenoat) Cholest-7-en-3-ol-dodecenoat ... Stigmasta-5,22-dien-3-ol-dodecenoat (Stigmasterol-2-dodecenoat) y-Sitosterol-dodecenoat Cholest-5-en-3-ol-10-undecenoat Cholest-5-en-3-ol-2-dodecenoat 5-Cholestan-3β-ol-2-dodecenoat Ergosta-5,7,22-trien-3-ol-all-trans-retinat Ergosta-5,7,22-trien-3-ol-13-cis-retinat Cholest-5-en-13-cis-retinat Stigmast-5-en-3-ol-all-trans-retinat (\$\beta\$-Sitosterol-all-trans-retinat) Stigmast-5-en-3-ol-13-cis-retinat (β-Sitosterol-13-cis-retinat) Stigmast-5-en-3-ol-azafrinat Stigmasta-5,22-dien-3-ol-all-trans-retinat (Stigmasterol-all-trans-retinat) Stigmasta-5,22-dien-3-ol-13-cis-retinat (Stigmasterol-13-cis-retinat) Stigmasta-5,22-dien-3-ol-arachidonat Stigmasta-5,22-dien-3-ol-azafrinat Stigmasta-5,22-dien-3-ol-1,2-dipalmitoyl-glycero-phosphatid Stigmasta-5,22-dien-3-ol-1,2-dipalmitoyl-glycero-thiophosphatid Ergosta-5,7,2 2-trien-3-ol-1,2-dipalmitoyl-glycero-phosphatid Ergosta-5,7,22-trien-3-ol-crotonat Ergosta-5,7,22-trien-3-ol-caproylat Ergosta-5,7,22-trien-3-ol-10-undecenoat Ergosta-5,7,22-trien-3-ol-2-trans-dodecenoat Ergosta-5,7,22-trien-3-ol-palmitat Ergosta-5,7,22-trien-3-ol-oleat Ergosta-5,7,22-trien-3-ol-linoleat Ergosta-5,7,22-trien-3-ol-linolenat Ergosta-5,7,22-trien-3-ol-arachidonat Ergosta-5,7,22-trien-3-ol-azafrinat B-Oestradiol-3,17-di-all trans-retinat β-Oestradiol-3-benzoat-17-retinat Cholecalciferol-caproylat Ergocalciferol-caproylat Cholecalciferol-10-undecenoylat Ergocalciferol-10-undecenoylat Cholecalciferol-laurat Ergocalciferol-laurat Cholecalciferol-palmitat Ergocalciferol-palmitat Cholecalciferol-linoleat Ergocalciferol-linoleat Cholecalciferol-linolenat Ergocalciferol-linolenat Cholecalciferol-all trans-retinat Ergocalciferol-all trans-retinat Cholecalciferol-3-ol-1,2,-dipalmitoylglycero-phosphatid

Cholecalciferol-3-ol-1,2,-dipalmitoylglycero-thiophosphatid

Cholecalciferol-geranyl-phosphatid		
Cholecalciferol-farnesyl-phosphatid	•	
Ergocalciferol-3-ol-1,2-dipalmitoyl-glycero-phosphatid		
Ergocalciferol-3-ol-1,2,-dipalmitoyl-glycero-thiophosphatid		_
Ergocalciferol-geranyl-phosphatid		. ,5
Ergocalciferol-farnesyl-phosphatid DL—α-Tocopherol-10-undecenoat		
DL-α-Tocopherol-palmitat		
DL-α-Tocopherol-painted DL-α-Tocopherol-all trans-retinat	• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	
DL-α-Tocopherol-13 cis-retinat	:	10
Malonsäure-bis-Stigmasterylester		
Bernsteinsäure-bis-Stigmasterylester		
Glutarsäure-bis-Stigmasterylester		
Adipinsäure-bis-Stigmasterylester		
Pimelinsäure-bis-Stigmasterylester		15
Suberinsäure-bis-Stigmasterylester		
Azelainsäure-bis-Stigmasterylester	•	
Sebacinsäure-bis-Stigmasterylester		
Azelainsäure-bis-β-Sitosterylester		
Sebacinsäure-bis-β-Sitosterylester		20
Azelainsäure-bis-Ergosterylester		
Sebacinsäure-bis-Ergosterylester	,	
Azelainsäure-bis-Cholesterylester		
Sebacinsäure-bis-Cholesterylester Maleinsäure-bis-Stigmasterylester		25
Fumarsäure-bis-Stigmasterylester		2.5
Maleinsäure-bis-β-Sitosterylester		
Fumarsäure-bis-B-Sitosterylester	•	
Maleinsäure-bis-Ergosterylester		
Fumarsäure-bis-Ergosterylester	• .	30
Maleinsäurebis-Cholesterylester		
Fumarsäure-bis-Cholesterylester		
Azelainsäure-Calciferyl-diester		
Sebacinsäure-Calciferyl-diester		
Azelainsäure-Cholecalciferyl-diester		35
Sebacinsäure-Choleclaciferyl-diester		35
Sebacinsäure-Choleclaciferyl-diester Azelainsäure-DL-α-Tocopheryl-diester		35
Sebacinsäure-Choleclaciferyl-diester Azelainsäure-DL-α-Tocopheryl-diester Sebacin säure-DL-α-Tocopheryl-diester	sche kännen anionaktiv kationaktiv ampho-	35
Sebacinsäure-Choleclaciferyl-diester Azelainsäure-DL-α-Tocopheryl-diester Sebacin säure-DL-α-Tocopheryl-diester Die erfindungsgemäß einzusetzenden Tenside oder Tensidgemit		
Sebacinsäure-Choleclaciferyl-diester Azelainsäure-DL-α-Tocopheryl-diester Sebacin säure-DL-α-Tocopheryl-diester Die erfindungsgemäß einzusetzenden Tenside oder Tensidgemitter oder nicht-ionogen sein. Am besten sind sie nicht-ionogen und	haben ein HLB-Verhältnis (d. h. eine "hydro-	35 40
Sebacinsäure-Choleclaciferyl-diester Azelainsäure-DL-α-Tocopheryl-diester Sebacin säure-DL-α-Tocopheryl-diester Die erfindungsgemäß einzusetzenden Tenside oder Tensidgemiter oder nicht-ionogen sein. Am besten sind sie nicht-ionogen und philic-lipophilic-balance") zwischen 2 und 18; bevorzugt liegt er	haben ein HLB-Verhältnis (d. h. eine "hydro- zwischen 2 und 6 einerseits und 10 und 15	
Sebacinsäure-Choleclaciferyl-diester Azelainsäure-DL-α-Tocopheryl-diester Sebacin säure-DL-α-Tocopheryl-diester Die erfindungsgemäß einzusetzenden Tenside oder Tensidgemiter oder nicht-ionogen sein. Am besten sind sie nicht-ionogen und philic-lipophilic-balance") zwischen 2 und 18; bevorzugt liegt er anderseits. HLB-Werte geben Auskunft über die hydrophilen und	haben ein HLB-Verhältnis (d. h. eine "hydrozwischen 2 und 6 einerseits und 10 und 15 lipophilen Eigenschaften eines Emulgators.	
Sebacinsäure-Choleclaciferyl-diester Azelainsäure-DL-α-Tocopheryl-diester Sebacin säure-DL-α-Tocopheryl-diester Die erfindungsgemäß einzusetzenden Tenside oder Tensidgemitter oder nicht-ionogen sein. Am besten sind sie nicht-ionogen und philic-lipophilic-balance") zwischen 2 und 18; bevorzugt liegt er anderseits. HLB-Werte geben Auskunft über die hydrophilen und Vgl. dazu "Hydrophile-Lipophile Balance: History and recent De	haben ein HLB-Verhältnis (d. h. eine "hydrozwischen 2 und 6 einerseits und 10 und 15 lipophilen Eigenschaften eines Emulgators.	
Sebacinsäure-Choleclaciferyl-diester Azelainsäure-DL-α-Tocopheryl-diester Sebacin säure-DL-α-Tocopheryl-diester Die erfindungsgemäß einzusetzenden Tenside oder Tensidgemiter oder nicht-ionogen sein. Am besten sind sie nicht-ionogen und philic-lipophilic-balance") zwischen 2 und 18; bevorzugt liegt er anderseits. HLB-Werte geben Auskunft über die hydrophilen und	haben ein HLB-Verhältnis (d. h. eine "hydro- zwischen 2 und 6 einerseits und 10 und 15 I lipophilen Eigenschaften eines Emulgators. velopments" von Paul Becher im Journal of	
Sebacinsäure-Choleclaciferyl-diester Azelainsäure-DL-α-Tocopheryl-diester Sebacin säure-DL-α-Tocopheryl-diester Die erfindungsgemäß einzusetzenden Tenside oder Tensidgemiter oder nicht-ionogen sein. Am besten sind sie nicht-ionogen und philic-lipophilic-balance") zwischen 2 und 18; bevorzugt liegt er anderseits. HLB-Werte geben Auskunft über die hydrophilen und Vgl. dazu "Hydrophile-Lipophile Balance: History and recent De Dispersion Science and Technology: 5 (1), 81 – 96 (1984). Geeignete an ionische Tenside können sowohl sog. wasserlöslich Verbindungen sein.	haben ein HLB-Verhältnis (d. h. eine "hydrozwischen 2 und 6 einerseits und 10 und 15 lipophilen Eigenschaften eines Emulgators. velopments" von Paul Becher im Journal of se Seifen als auch wasserlösliche synthetische	40
Sebacinsäure-Choleclaciferyl-diester Azelainsäure-DL-α-Tocopheryl-diester Sebacin säure-DL-α-Tocopheryl-diester Die erfindungsgemäß einzusetzenden Tenside oder Tensidgemitter oder nicht-ionogen sein. Am besten sind sie nicht-ionogen und philic-lipophilic-balance") zwischen 2 und 18; bevorzugt liegt er anderseits. HLB-Werte geben Auskunft über die hydrophilen und Vgl. dazu "Hydrophile-Lipophile Balance: History and recent De Dispersion Science and Technology: 5 (1), 81 – 96 (1984). Geeignete an ionische Tenside können sowohl sog. wasserlöslich Verbindungen sein. Als Seifen eignen sich die Alkali-, Erdalkali- oder gegebenenfalls	haben ein HLB-Verhältnis (d. h. eine "hydrozwischen 2 und 6 einerseits und 10 und 15 lipophilen Eigenschaften eines Emulgators. velopments" von Paul Becher im Journal of se Seifen als auch wasserlösliche synthetische substituierten Ammoniumsalze von höheren	40
Sebacinsäure-Choleclaciferyl-diester Azelainsäure-DL-α-Tocopheryl-diester Sebacin säure-DL-α-Tocopheryl-diester Die erfindungsgemäß einzusetzenden Tenside oder Tensidgemitter oder nicht-ionogen sein. Am besten sind sie nicht-ionogen umd philic-lipophilic-balance") zwischen 2 und 18; bevorzugt liegt er anderseits. HLB-Werte geben Auskunft über die hydrophilen und Vgl. dazu "Hydrophile-Lipophile Balance: History and recent De Dispersion Science and Technology: 5 (1), 81 – 96 (1984). Geeignete an ionische Tenside können sowohl sog. wasserlöslich Verbindungen sein. Als Seifen eignen sich die Alkali-, Erdalkali- oder gegebenenfalls Fettsäuren (C ₁₀ bis C ₂₂), wie z. B. die natürlichen Na- oder K-	haben ein HLB-Verhältnis (d. h. eine "hydrozwischen 2 und 6 einerseits und 10 und 15 lipophilen Eigenschaften eines Emulgators. velopments" von Paul Becher im Journal of se Seifen als auch wasserlösliche synthetische substituierten Ammoniumsalze von höheren Salze der Öl- oder Stearinsäure, oder von	40
Sebacinsäure-Choleclaciferyl-diester Azelainsäure-DL-α-Tocopheryl-diester Sebacin säure-DL-α-Tocopheryl-diester Die erfindungsgemäß einzusetzenden Tenside oder Tensidgemiter oder nicht-ionogen sein. Am besten sind sie nicht-ionogen und philic-lipophilic-balance") zwischen 2 und 18; bevorzugt liegt er anderseits. HLB-Werte geben Auskunft über die hydrophilen und Vgl. dazu "Hydrophile-Lipophile Balance: History and recent De Dispersion Science and Technology: 5 (1), 81 – 96 (1984). Geeignete an ionische Tenside können sowohl sog. wasserlöslich Verbindungen sein. Als Seifen eignen sich die Alkali-, Erdalkali- oder gegebenenfalls Fettsäuren (C ₁₀ bis C ₂₂), wie z. B. die natürlichen Na- oder K-natürlichen Fettsäuregemischen, welche sich u. a. aus Kokosnuß-	haben ein HLB-Verhältnis (d. h. eine "hydrozwischen 2 und 6 einerseits und 10 und 15 lipophilen Eigenschaften eines Emulgators. velopments" von Paul Becher im Journal of le Seifen als auch wasserlösliche synthetische substituierten Ammoniumsalze von höheren Salze der Öl- oder Stearinsäure, oder von oder Talgöl gewinnen lassen. Ferner sind als	40
Sebacinsäure-Choleclaciferyl-diester Azelainsäure-DL-α-Tocopheryl-diester Sebacin säure-DL-α-Tocopheryl-diester Die erfindungsgemäß einzusetzenden Tenside oder Tensidgemiter oder nicht-ionogen sein. Am besten sind sie nicht-ionogen und philic-lipophilic-balance") zwischen 2 und 18; bevorzugt liegt er anderseits. HLB-Werte geben Auskunft über die hydrophilen und Vgl. dazu "Hydrophile-Lipophile Balance: History and recent De Dispersion Science and Technology: 5 (1), 81 – 96 (1984). Geeignete an ionische Tenside können sowohl sog. wasserlöslich Verbindungen sein. Als Seifen eignen sich die Alkali-, Erdalkali- oder gegebenenfalls Fettsäuren (C ₁₀ bis C ₂₂), wie z. B. die natürlichen Na- oder Knatürlichen Fettsäuregemischen, welche sich u. a. aus Kokosnuß-Tenside auch die Fettsäure-Methyltaurinsalze, sowie modifizierte	haben ein HLB-Verhältnis (d. h. eine "hydrozwischen 2 und 6 einerseits und 10 und 15 lipophilen Eigenschaften eines Emulgators. velopments" von Paul Becher im Journal of le Seifen als auch wasserlösliche synthetische substituierten Ammoniumsalze von höheren Salze der Öl- oder Stearinsäure, oder von oder Talgöl gewinnen lassen. Ferner sind als	40
Sebacinsäure-Choleclaciferyl-diester Azelainsäure-DL-α-Tocopheryl-diester Sebacin säure-DL-α-Tocopheryl-diester Die erfindungsgemäß einzusetzenden Tenside oder Tensidgemitter oder nicht-ionogen sein. Am besten sind sie nicht-ionogen und philic-lipophilic-balance") zwischen 2 und 18; bevorzugt liegt er anderseits. HLB-Werte geben Auskunft über die hydrophilen und Vgl. dazu "Hydrophile-Lipophile Balance: History and recent De Dispersion Science and Technology: 5 (1), 81—96 (1984). Geeignete an ionische Tenside können sowohl sog. wasserlöslich Verbindungen sein. Als Seifen eignen sich die Alkali-, Erdalkali- oder gegebenenfalls Fettsäuren (C ₁₀ bis C ₂₂), wie z. B. die natürlichen Na- oder Knatürlichen Fettsäuregemischen, welche sich u. a. aus Kokosnuß- Tenside auch die Fettsäure-Methyltaurinsalze, sowie modifizierte wähnen.	haben ein HLB-Verhältnis (d. h. eine "hydrozwischen 2 und 6 einerseits und 10 und 15 lipophilen Eigenschaften eines Emulgators. velopments" von Paul Becher im Journal of se Seifen als auch wasserlösliche synthetische substituierten Ammoniumsalze von höheren Salze der Öl- oder Stearinsäure, oder von oder Talgöl gewinnen lassen. Ferner sind als und nicht-modifizierte Phospholipide zu er-	45
Sebacinsäure-Choleclaciferyl-diester Azelainsäure-DL-α-Tocopheryl-diester Sebacin säure-DL-α-Tocopheryl-diester Die erfindungsgemäß einzusetzenden Tenside oder Tensidgemitter oder nicht-ionogen sein. Am besten sind sie nicht-ionogen umd philic-lipophilic-balance") zwischen 2 und 18; bevorzugt liegt er anderseits. HLB-Werte geben Auskunft über die hydrophilen und Vgl. dazu "Hydrophile-Lipophile Balance: History and recent De Dispersion Science and Technology: 5 (1), 81 – 96 (1984). Geeignete an ionische Tenside können sowohl sog. wasserlöslich Verbindungen sein. Als Seifen eignen sich die Alkali-, Erdalkali- oder gegebenenfalls Fettsäuren (C ₁₀ bis C ₂₂), wie z. B. die natürlichen Na- oder Knatürlichen Fettsäuregemischen, welche sich u. a. aus Kokosnuß- Tenside auch die Fettsäure-Methyltaurinsalze, sowie modifizierte wähnen. Häufiger werden jedoch sogenannte synthetische Tenside verwe	haben ein HLB-Verhältnis (d. h. eine "hydrozwischen 2 und 6 einerseits und 10 und 15 lipophilen Eigenschaften eines Emulgators. velopments" von Paul Becher im Journal of se Seifen als auch wasserlösliche synthetische substituierten Ammoniumsalze von höheren Salze der Öl- oder Stearinsäure, oder von oder Talgöl gewinnen lassen. Ferner sind als und nicht-modifizierte Phospholipide zu er-	45
Sebacinsäure-Choleclaciferyl-diester Azelainsäure-DL-α-Tocopheryl-diester Sebacin säure-DL-α-Tocopheryl-diester Die erfindungsgemäß einzusetzenden Tenside oder Tensidgemitter oder nicht-ionogen sein. Am besten sind sie nicht-ionogen und philic-lipophilic-balance") zwischen 2 und 18; bevorzugt liegt er anderseits. HLB-Werte geben Auskunft über die hydrophilen und Vgl. dazu "Hydrophile-Lipophile Balance: History and recent De Dispersion Science and Technology: 5 (1), 81 – 96 (1984). Geeignete an ionische Tenside können sowohl sog. wasserlöslich Verbindungen sein. Als Seifen eignen sich die Alkali-, Erdalkali- oder gegebenenfalls Fettsäuren (C ₁₀ bis C ₂₂), wie z. B. die natürlichen Na- oder K-natürlichen Fettsäuregemischen, welche sich u. a. aus Kokosnuß- (Tenside auch die Fettsäure-Methyltaurinsalze, sowie modifizierte wähnen. Häufiger werden jedoch sogenannte synthetische Tenside verwesulfonierte Benzimidazol-Derivate oder Alkylarylsulfonate.	haben ein HLB-Verhältnis (d. h. eine "hydrozwischen 2 und 6 einerseits und 10 und 15 lipophilen Eigenschaften eines Emulgators velopments" von Paul Becher im Journal of de Seifen als auch wasserlösliche synthetische substituierten Ammoniumsalze von höheren Salze der Öl- oder Stearinsäure, oder von oder Talgöl gewinnen lassen. Ferner sind als und nicht-modifizierte Phospholipide zu erndet, insbesondere Fettsulfonate, Fettsulfate,	45
Sebacinsäure-Choleclaciferyl-diester Azelainsäure-DL-α-Tocopheryl-diester Sebacin säure-DL-α-Tocopheryl-diester Die erfindungsgemäß einzusetzenden Tenside oder Tensidgemit ter oder nicht-ionogen sein. Am besten sind sie nicht-ionogen und philic-lipophilic-balance") zwischen 2 und 18; bevorzugt liegt er anderseits. HLB-Werte geben Auskunft über die hydrophilen und Vgl. dazu "Hydrophile-Lipophile Balance: History and recent De Dispersion Science and Technology: 5 (1), 81 – 96 (1984). Geeignete an ionische Tenside können sowohl sog. wasserlöslich Verbindungen sein. Als Seifen eignen sich die Alkali-, Erdalkali- oder gegebenenfalls Fettsäuren (C ₁₀ bis C ₂₂), wie z B. die natürlichen Na- oder K- natürlichen Fettsäuregemischen, welche sich u. a. aus Kokosnuß- er Tenside auch die Fettsäure-Methyltaurinsalze, sowie modifizierte wähnen. Häufiger werden jedoch sogenannte synthetische Tenside verwe sulfonierte Benzimidazol-Derivate oder Alkylarylsulfonate. Die Fettsulfonate und -sulfate liegen in der Regel als Alkali-,	haben ein HLB-Verhältnis (d. h. eine "hydrozwischen 2 und 6 einerseits und 10 und 15 lipophilen Eigenschaften eines Emulgators. velopments" von Paul Becher im Journal of de Seifen als auch wasserlösliche synthetische substituierten Ammoniumsalze von höheren Salze der Öl- oder Stearinsäure, oder von oder Talgöl gewinnen lassen. Ferner sind als und nicht-modifizierte Phospholipide zu erndet, insbesondere Fettsulfonate, Fettsulfate, Erdalkali- oder gegebenenfalls substituierte	45
Sebacinsäure-Choleclaciferyl-diester Azelainsäure-DL-α-Tocopheryl-diester Sebacin säure-DL-α-Tocopheryl-diester Die erfindungsgemäß einzusetzenden Tenside oder Tensidgemitter oder nicht-ionogen sein. Am besten sind sie nicht-ionogen und philic-lipophilic-balance") zwischen 2 und 18; bevorzugt liegt er anderseits. HLB-Werte geben Auskunft über die hydrophilen und Vgl. dazu "Hydrophile-Lipophile Balance: History and recent De Dispersion Science and Technology: 5 (1), 81 – 96 (1984). Geeignete an ionische Tenside können sowohl sog. wasserlöslich Verbindungen sein. Als Seifen eignen sich die Alkali-, Erdalkali- oder gegebenenfalls Fettsäuren (C ₁₀ bis C ₂₂), wie z B. die natürlichen Na- oder K-natürlichen Fettsäuregemischen, welche sich u. a. aus Kokosnuß- ernside auch die Fettsäure-Methyltaurinsalze, sowie modifizierte wähnen. Häufiger werden jedoch sogenannte synthetische Tenside verwe sulfonierte Benzimidazol-Derivate oder Alkylarylsulfonate. Die Fettsulfonate und -sulfate liegen in der Regel als Alkali-, Ammoniumsalze vor und weisen im allgemeinen einen Alkylrest r	haben ein HLB-Verhältnis (d. h. eine "hydrozwischen 2 und 6 einerseits und 10 und 15 lipophilen Eigenschaften eines Emulgators. velopments" von Paul Becher im Journal of de Seifen als auch wasserlösliche synthetische substituierten Ammoniumsalze von höheren Salze der Öl- oder Stearinsäure, oder von oder Talgöl gewinnen lassen. Ferner sind als und nicht-modifizierte Phospholipide zu erndet, insbesondere Fettsulfonate, Fettsulfate, Erdalkali- oder gegebenenfalls substituierte nit 8 bis 22 C-Atomen auf, wobei Alkyl auch	45
Sebacinsäure-Choleclaciferyl-diester Azelainsäure-DL-α-Tocopheryl-diester Sebacin säure-DL-α-Tocopheryl-diester Die erfindungsgemäß einzusetzenden Tenside oder Tensidgemitter oder nicht-ionogen sein. Am besten sind sie nicht-ionogen und philic-lipophilic-balance") zwischen 2 und 18; bevorzugt liegt er anderseits. HLB-Werte geben Auskunft über die hydrophilen und Vgl. dazu "Hydrophile-Lipophile Balance: History and recent De Dispersion Science and Technology: 5 (1), 81 – 96 (1984). Geeignete an ionische Tenside können sowohl sog. wasserlöslich Verbindungen sein. Als Seifen eignen sich die Alkali-, Erdalkali- oder gegebenenfalls Fettsäuren (C ₁₀ bis C ₂₂), wie z. B. die natürlichen Na- oder Knatürlichen Fettsäuregemischen, welche sich u. a. aus Kokosnuß- Tenside auch die Fettsäure-Methyltaurinsalze, sowie modifizierte wähnen. Häufiger werden jedoch sogenannte synthetische Tenside verwe sulfonierte Benzimidazol-Derivate oder Alkylarylsulfonate. Die Fettsulfonate und -sulfate liegen in der Regel als Alkali-, Ammoniumsalze vor und weisen im allgemeinen einen Alkylrest r den Alkylteil von Acylresten einschließt. Beispiele hiefür sind das	haben ein HLB-Verhältnis (d. h. eine "hydrozwischen 2 und 6 einerseits und 10 und 15 lipophilen Eigenschaften eines Emulgators velopments" von Paul Becher im Journal of de Seifen als auch wasserlösliche synthetische substituierten Ammoniumsalze von höheren Salze der Öl- oder Stearinsäure, oder von oder Talgöl gewinnen lassen. Ferner sind als und nicht-modifizierte Phospholipide zu erndet, insbesondere Fettsulfonate, Fettsulfate, Erdalkali- oder gegebenenfalls substituierte nit 8 bis 22 C-Atomen auf, wobei Alkyl auch Na- oder Ca-Salz der Ligninsulfosäure, des	45
Sebacinsäure-Choleclaciferyl-diester Azelainsäure-DL-α-Tocopheryl-diester Sebacin säure-DL-α-Tocopheryl-diester Die erfindungsgemäß einzusetzenden Tenside oder Tensidgemiter oder nicht-ionogen sein. Am besten sind sie nicht-ionogen und philic-lipophilic-balance") zwischen 2 und 18; bevorzugt liegt er anderseits. HLB-Werte geben Auskunft über die hydrophilen und Vgl. dazu "Hydrophile-Lipophile Balance: History and recent De Dispersion Science and Technology: 5 (1), 81 –96 (1984). Geeignete an ionische Tenside können sowohl sog. wasserlöslich Verbindungen sein. Als Seifen eignen sich die Alkali-, Erdalkali- oder gegebenenfalls Fettsäuren (C ₁₀ bis C ₂₂), wie z. B. die natürlichen Na- oder Knatürlichen Fettsäuregemischen, welche sich u. a. aus Kokosnuß- (Tenside auch die Fettsäure-Methyltaurinsalze, sowie modifizierte wähnen. Häufiger werden jedoch sogenannte synthetische Tenside verwe sulfonierte Benzimidazol-Derivate oder Alkylarylsulfonate. Die Fettsulfonate und -sulfate liegen in der Regel als Alkali-, Ammoniumsalze vor und weisen im allgemeinen einen Alkylrest ren Alkylteil von Acylresten einschließt. Beispiele hiefür sind das Dodecylschwefelsäureesters und Sulfonsäuren von Fettalkohol-Ätl	haben ein HLB-Verhältnis (d. h. eine "hydrozwischen 2 und 6 einerseits und 10 und 15 lipophilen Eigenschaften eines Emulgators velopments" von Paul Becher im Journal of de Seifen als auch wasserlösliche synthetische substituierten Ammoniumsalze von höheren Salze der Öl- oder Stearinsäure, oder von oder Talgöl gewinnen lassen. Ferner sind als und nicht-modifizierte Phospholipide zu erndet, insbesondere Fettsulfonate, Fettsulfate, Erdalkali- oder gegebenenfalls substituierte nit 8 bis 22 C-Atomen auf, wobei Alkyl auch Na- oder Ca-Salz der Ligninsulfosäure, des nylenoxyd-Addukten. Die sulfonierten Benzi-	45
Sebacinsäure-Choleclaciferyl-diester Azelainsäure-DL-α-Tocopheryl-diester Sebacin säure-DL-α-Tocopheryl-diester Die erfindungsgemäß einzusetzenden Tenside oder Tensidgemiter oder nicht-ionogen sein. Am besten sind sie nicht-ionogen und philic-lipophilic-balance") zwischen 2 und 18; bevorzugt liegt er anderseits. HLB-Werte geben Auskunft über die hydrophilen und Vgl. dazu "Hydrophile-Lipophile Balance: History and recent De Dispersion Science and Technology: 5 (1), 81 – 96 (1984). Geeignete an ionische Tenside können sowohl sog. wasserlöslich Verbindungen sein. Als Seifen eignen sich die Alkali-, Erdalkali- oder gegebenenfalls Fettsäuren (C ₁₀ bis C ₂₂), wie z. B. die natürlichen Na- oder Knatürlichen Fettsäuregemischen, welche sich u. a. aus Kokosnuß- ernside auch die Fettsäure-Methyltaurinsalze, sowie modifizierte wähnen. Häufiger werden jedoch sogenannte synthetische Tenside verwe sulfonierte Benzimidazol-Derivate oder Alkylarylsulfonate. Die Fettsulfonate und -sulfate liegen in der Regel als Alkali-, Ammoniumsalze vor und weisen im allgemeinen einen Alkylrest r den Alkylteil von Acylresten einschließt. Beispiele hiefür sind das Dodecylschwefelsäureesters und Sulfonsäuren von Fettalkohol-Ätlmidazol-Derivate enthalten vorzugsweise zwei Sulfonsäuregruppen seinen seinen Sulfonsäuregruppen seinen	haben ein HLB-Verhältnis (d. h. eine "hydrozwischen 2 und 6 einerseits und 10 und 15 lipophilen Eigenschaften eines Emulgators velopments" von Paul Becher im Journal of de Seifen als auch wasserlösliche synthetische substituierten Ammoniumsalze von höheren Salze der Öl- oder Stearinsäure, oder von oder Talgöl gewinnen lassen. Ferner sind als und nicht-modifizierte Phospholipide zu erndet, insbesondere Fettsulfonate, Fettsulfate, Erdalkali- oder gegebenenfalls substituierte nit 8 bis 22 C-Atomen auf, wobei Alkyl auch Na- oder Ca-Salz der Ligninsulfosäure, des nylenoxyd-Addukten. Die sulfonierten Benzien und einen Fettsäurerest mit etwa 8 bis 22	45
Sebacinsäure-Choleclaciferyl-diester Azelainsäure-DL-α-Tocopheryl-diester Sebacin säure-DL-α-Tocopheryl-diester Die erfindungsgemäß einzusetzenden Tenside oder Tensidgemiter oder nicht-ionogen sein. Am besten sind sie nicht-ionogen und philic-lipophilic-balance") zwischen 2 und 18; bevorzugt liegt er anderseits. HLB-Werte geben Auskunft über die hydrophilen und Vgl. dazu "Hydrophile-Lipophile Balance: History and recent De Dispersion Science and Technology: 5 (1), 81 – 96 (1984). Geeignete an ionische Tenside können sowohl sog. wasserlöslich Verbindungen sein. Als Seifen eignen sich die Alkali-, Erdalkali- oder gegebenenfalls Fettsäuren (C ₁₀ bis C ₂₂), wie z. B. die natürlichen Na- oder Knatürlichen Fettsäuregemischen, welche sich u. a. aus Kokosnußtenside auch die Fettsäure-Methyltaurinsalze, sowie modifizierte wähnen. Häufiger werden jedoch sogenannte synthetische Tenside verwe sulfonierte Benzimidazol-Derivate oder Alkylarylsulfonate. Die Fettsulfonate und -sulfate liegen in der Regel als Alkali-, Ammoniumsalze vor und weisen im allgemeinen einen Alkylrest den Alkylteil von Acylresten einschließt. Beispiele hiefür sind das Dodecylschwefelsäureesters und Sulfonsäuren von Fettalkohol-Ätimidazol-Derivate enthalten vorzugsweise zwei Sulfonsäuregruppe C-Atomen. Alkylaryl-Sulfonate sind beispielsweise die Na-, Ca- od	haben ein HLB-Verhältnis (d. h. eine "hydrozwischen 2 und 6 einerseits und 10 und 15 lipophilen Eigenschaften eines Emulgators velopments" von Paul Becher im Journal of de Seifen als auch wasserlösliche synthetische substituierten Ammoniumsalze von höheren Salze der Öl- oder Stearinsäure, oder von oder Talgöl gewinnen lassen. Ferner sind als und nicht-modifizierte Phospholipide zu erndet, insbesondere Fettsulfonate, Fettsulfate, Erdalkali- oder gegebenenfalls substituierte nit 8 bis 22 C-Atomen auf, wobei Alkyl auch Na- oder Ca-Salz der Ligninsulfosäure, des nylenoxyd-Addukten. Die sulfonierten Benzien und einen Fettsäurerest mit etwa 8 bis 22 der Triäthanolaminsalze der Dodecylbenzol-	45
Sebacinsäure-Choleclaciferyl-diester Azelainsäure-DL-α-Tocopheryl-diester Sebacin säure-DL-α-Tocopheryl-diester Die erfindungsgemäß einzusetzenden Tenside oder Tensidgemiter oder nicht-ionogen sein. Am besten sind sie nicht-ionogen und philic-lipophilic-balance") zwischen 2 und 18; bevorzugt liegt er anderseits. HLB-Werte geben Auskunft über die hydrophilen und Vgl. dazu "Hydrophile-Lipophile Balance: History and recent De Dispersion Science and Technology: 5 (1), 81 – 96 (1984). Geeignete an ionische Tenside können sowohl sog. wasserlöslich Verbindungen sein. Als Seifen eignen sich die Alkali-, Erdalkali- oder gegebenenfalls Fettsäuren (C ₁₀ bis C ₂₂), wie z. B. die natürlichen Na- oder Knatürlichen Fettsäuregemischen, welche sich u. a. aus Kokosnuß- Tenside auch die Fettsäure-Methyltaurinsalze, sowie modifizierte wähnen. Häufiger werden jedoch sogenannte synthetische Tenside verwe sulfonierte Benzimidazol-Derivate oder Alkylarylsulfonate. Die Fettsulfonate und -sulfate liegen in der Regel als Alkali-, Ammoniumsalze vor und weisen im allgemeinen einen Alkylrest renden Alkylteil von Acylresten einschließt. Beispiele hiefür sind das Dodecylschwefelsäureesters und Sulfonsäuren von Fettalkohol-Ätlmidazol-Derivate enthalten vorzugsweise zwei Sulfonsäuregrupp C-Atomen. Alkylaryl-Sulfonate sind beispielsweise die Na-, Ca- oxulfonsäure, der Dibutylnaphthalinsulfonsäure oder eines Naphtha produktes.	haben ein HLB-Verhältnis (d. h. eine "hydrozwischen 2 und 6 einerseits und 10 und 15 lipophilen Eigenschaften eines Emulgators. velopments" von Paul Becher im Journal of de Seifen als auch wasserlösliche synthetische substituierten Ammoniumsalze von höheren Salze der Öl- oder Stearinsäure, oder von oder Talgöl gewinnen lassen. Ferner sind als und nicht-modifizierte Phospholipide zu erndet, insbesondere Fettsulfonate, Fettsulfate, Erdalkali- oder gegebenenfalls substituierte nit 8 bis 22 C-Atomen auf, wobei Alkyl auch Na- oder Ca-Salz der Ligninsulfosäure, des hylenoxyd-Addukten. Die sulfonierten Benzien und einen Fettsäurerest mit etwa 8 bis 22 der Triäthanolaminsalze der Dodecylbenzollinsulfonsäure-Formaldehyd-Kondensations-	40 45 50
Sebacinsäure-Choleclaciferyl-diester Azelainsäure-DL-α-Tocopheryl-diester Sebacin säure-DL-α-Tocopheryl-diester Die erfindungsgemäß einzusetzenden Tenside oder Tensidgemitter oder nicht-ionogen sein. Am besten sind sie nicht-ionogen umd philic-lipophilic-balance") zwischen 2 und 18; bevorzugt liegt er anderseits. HLB-Werte geben Auskunft über die hydrophilen und Vgl. dazu "Hydrophile-Lipophile Balance: History and recent De Dispersion Science and Technology: 5 (1), 81 – 96 (1984). Geeignete an ionische Tenside können sowohl sog. wasserlöslich Verbindungen sein. Als Seifen eignen sich die Alkali-, Erdalkali- oder gegebenenfalls Fettsäuren (C ₁₀ bis C ₂₂), wie z. B. die natürlichen Na- oder Knatürlichen Fettsäuregemischen, welche sich u. a. aus Kokosnuß- Tenside auch die Fettsäure-Methyltaurinsalze, sowie modifizierte wähnen. Häufiger werden jedoch sogenannte synthetische Tenside verwe sulfonierte Benzimidazol-Derivate oder Alkylarylsulfonate. Die Fettsulfonate und -sulfate liegen in der Regel als Alkali-, Ammoniumsalze vor und weisen im allgemeinen einen Alkylrest ren den Alkylteil von Acylresten einschließt. Beispiele hiefür sind das Dodecylschwefelsäureesters und Sulfonsäuren von Fettalkohol-Ätlmidazol-Derivate enthalten vorzugsweise zwei Sulfonsäuregruppe C-Atomen. Alkylaryl-Sulfonate sind beispielsweise die Na-, Ca- oc Sulfonsäure, der Dibutylnaphthalinsulfonsäure oder eines Naphtha produktes. Als nichtionische Tenside stehen in erster Linie zur Wahl die Po	haben ein HLB-Verhältnis (d. h. eine "hydrozwischen 2 und 6 einerseits und 10 und 15 lipophilen Eigenschaften eines Emulgators. velopments" von Paul Becher im Journal of lipophilen Eigenschaften eines Emulgators. velopments" von Paul Becher im Journal of lie Seifen als auch wasserlösliche synthetische substituierten Ammoniumsalze von höheren Salze der Öl- oder Stearinsäure, oder von oder Talgöl gewinnen lassen. Ferner sind als und nicht-modifizierte Phospholipide zu ernet, insbesondere Fettsulfonate, Fettsulfate, Erdalkali- oder gegebenenfalls substituierte nit 8 bis 22 C-Atomen auf, wobei Alkyl auch Na- oder Ca-Salz der Ligninsulfosäure, des hylenoxyd-Addukten. Die sulfonierten Benzien und einen Fettsäurerest mit etwa 8 bis 22 der Triäthanolaminsalze der Dodecylbenzollinsulfonsäure-Formaldehyd-Kondensations-	40 45 50
Sebacinsäure-Choleclaciferyl-diester Azelainsäure-DL-α-Tocopheryl-diester Sebacin säure-DL-α-Tocopheryl-diester Die erfindungsgemäß einzusetzenden Tenside oder Tensidgemitter oder nicht-ionogen sein. Am besten sind sie nicht-ionogen umd philic-lipophilic-balance") zwischen 2 und 18; bevorzugt liegt er anderseits. HLB-Werte geben Auskunft über die hydrophilen und Vgl. dazu "Hydrophile-Lipophile Balance: History and recent De Dispersion Science and Technology: 5 (1), 81 – 96 (1984). Geeignete an ionische Tenside können sowohl sog. wasserlöslich Verbindungen sein. Als Seifen eignen sich die Alkali-, Erdalkali- oder gegebenenfalls Fettsäuren (C ₁₀ bis C ₂₂), wie z. B. die natürlichen Na- oder Knatürlichen Fettsäuregemischen, welche sich u. a. aus Kokosnuß- Tenside auch die Fettsäure-Methyltaurinsalze, sowie modifizierte wähnen. Häufiger werden jedoch sogenannte synthetische Tenside verwe sulfonierte Benzimidazol-Derivate oder Alkylarylsulfonate. Die Fettsulfonate und -sulfate liegen in der Regel als Alkali-, Ammoniumsalze vor und weisen im allgemeinen einen Alkylrest r den Alkylteil von Acylresten einschließt. Beispiele hiefür sind das Dodecylschwefelsäureesters und Sulfonsäuren von Fettalkohol-Ätlmidazol-Derivate enthalten vorzugsweise zwei Sulfonsäuregruppe C-Atomen. Alkylaryl-Sulfonate sind beispielsweise die Na-, Ca- oc Sulfonsäure, der Dibutylnaphthalinsulfonsäure oder eines Naphtha produktes. Als nichtionische Tenside stehen in erster Linie zur Wahl die Pocycloaliphatischen Alkoholen, gesättigten oder ungesättigten Fet	haben ein HLB-Verhältnis (d. h. eine "hydrozwischen 2 und 6 einerseits und 10 und 15 lipophilen Eigenschaften eines Emulgators. velopments" von Paul Becher im Journal of de Seifen als auch wasserlösliche synthetische substituierten Ammoniumsalze von höheren Salze der Öl- oder Stearinsäure, oder von oder Talgöl gewinnen lassen. Ferner sind als und nicht-modifizierte Phospholipide zu ernet, insbesondere Fettsulfonate, Fettsulfate, Erdalkali- oder gegebenenfalls substituierte nit 8 bis 22 C-Atomen auf, wobei Alkyl auch Na- oder Ca-Salz der Ligninsulfosäure, des hylenoxyd-Addukten. Die sulfonierten Benzien und einen Fettsäurerest mit etwa 8 bis 22 der Triäthanolaminsalze der Dodecylbenzollinsulfonsäure-Formaldehyd-Kondensationstyglykolätherderivate von aliphatischen oder tsäuren und Alkylphenolen, welche 3 bis 30	40 45 50
Sebacinsäure-Choleclaciferyl-diester Azelainsäure-DL-α-Tocopheryl-diester Die erfindungsgemäß einzusetzenden Tenside oder Tensidgemiter oder nicht-ionogen sein. Am besten sind sie nicht-ionogen und philic-lipophilic-balance") zwischen 2 und 18; bevorzugt liegt er anderseits. HLB-Werte geben Auskunft über die hydrophilen und Vgl. dazu "Hydrophile-Lipophile Balance: History and recent De Dispersion Science and Technology: 5 (1), 81 – 96 (1984). Geeignete an ionische Tenside können sowohl sog. wasserlöslich Verbindungen sein. Als Seifen eignen sich die Alkali-, Erdalkali- oder gegebenenfalls Fettsäuren (C ₁₀ bis C ₂₂), wie z. B. die natürlichen Na- oder Knatürlichen Fettsäuregemischen, welche sich u. a. aus Kokosnußtenside auch die Fettsäure-Methyltaurinsalze, sowie modifizierte wähnen. Häufiger werden jedoch sogenannte synthetische Tenside verwe sulfonierte Benzimidazol-Derivate oder Alkylarylsulfonate. Die Fettsulfonate und -sulfate liegen in der Regel als Alkali-, Ammoniumsalze vor und weisen im allgemeinen einen Alkylrest reden Alkylteil von Acylresten einschließt. Beispiele hiefür sind das Dodecylschwefelsäureesters und Sulfonsäuren von Fettalkohol-Ätlmidazol-Derivate enthalten vorzugsweise zwei Sulfonsäuregruppe C-Atomen. Alkylaryl-Sulfonate sind beispielsweise die Na-, Ca- oc Sulfonsäure, der Dibutylnaphthalinsulfonsäure oder eines Naphtha produktes. Als nichtionische Tenside stehen in erster Linie zur Wahl die Pocycloaliphatischen Alkoholen, gesättigten oder ungesättigten Fet Glykoläthergruppen und 8 bis 20 C-Atome im (aliphatischen) Koh	haben ein HLB-Verhältnis (d. h. eine "hydrozwischen 2 und 6 einerseits und 10 und 15 lipophilen Eigenschaften eines Emulgators. velopments" von Paul Becher im Journal of de Seifen als auch wasserlösliche synthetische substituierten Ammoniumsalze von höheren Salze der Öl- oder Stearinsäure, oder von oder Talgöl gewinnen lassen. Ferner sind als und nicht-modifizierte Phospholipide zu ernet, insbesondere Fettsulfonate, Fettsulfate, Erdalkali- oder gegebenenfalls substituierte nit 8 bis 22 C-Atomen auf, wobei Alkyl auch Na- oder Ca-Salz der Ligninsulfosäure, des hylenoxyd-Addukten. Die sulfonierten Benzien und einen Fettsäurerest mit etwa 8 bis 22 der Triäthanolaminsalze der Dodecylbenzollinsulfonsäure-Formaldehyd-Kondensationstyglykolätherderivate von aliphatischen oder tsäuren und Alkylphenolen, welche 3 bis 30	40 45 50
Sebacinsäure-Choleclaciferyl-diester Azelainsäure-DL-α-Tocopheryl-diester Sebacin säure-DL-α-Tocopheryl-diester Die erfindungsgemäß einzusetzenden Tenside oder Tensidgemitter oder nicht-ionogen sein. Am besten sind sie nicht-ionogen und philic-lipophilic-balance") zwischen 2 und 18; bevorzugt liegt er anderseits. HLB-Werte geben Auskunft über die hydrophilen und Vgl. dazu "Hydrophile-Lipophile Balance: History and recent De Dispersion Science and Technology: 5 (1), 81 – 96 (1984). Geeignete an ionische Tenside können sowohl sog. wasserlöslich Verbindungen sein. Als Seifen eignen sich die Alkali-, Erdalkali- oder gegebenenfalls Fettsäuren (C10 bis C22), wie z. B. die natürlichen Na- oder Knatürlichen Fettsäuregemischen, welche sich u. a. aus Kokosnuß- Tenside auch die Fettsäure-Methyltaurinsalze, sowie modifizierte wähnen. Häufiger werden jedoch sogenannte synthetische Tenside verwe sulfonierte Benzimidazol-Derivate oder Alkylarylsulfonate. Die Fettsulfonate und -sulfate liegen in der Regel als Alkali-, Ammoniumsalze vor und weisen im allgemeinen einen Alkylrest reden Alkylteil von Acylresten einschließt. Beispiele hiefür sind das Dodecylschwefelsäureesters und Sulfonsäuren von Fettalkohol-Ätlmidazol-Derivate enthalten vorzugsweise zwei Sulfonsäureruppe C-Atomen. Alkylaryl-Sulfonate sind beispielsweise die Na-, Ca- oc Sulfonsäure, der Dibutylnaphthalinsulfonsäure oder eines Naphtha produktes. Als nichtionische Tenside stehen in erster Linie zur Wahl die Pocycloaliphatischen Alkoholen, gesättigten oder ungesättigten Fet Glykoläthergruppen und 8 bis 20 C-Atome im (aliphatischen) Kohalkylrest enthalten können.	haben ein HLB-Verhältnis (d. h. eine "hydrozwischen 2 und 6 einerseits und 10 und 15 lipophilen Eigenschaften eines Emulgators velopments" von Paul Becher im Journal of de Seifen als auch wasserlösliche synthetische substituierten Ammoniumsalze von höheren Salze der Öl- oder Stearinsäure, oder von oder Talgöl gewinnen lassen. Ferner sind als und nicht-modifizierte Phospholipide zu erndet, insbesondere Fettsulfonate, Fettsulfate, Erdalkali- oder gegebenenfalls substituierte nit 8 bis 22 C-Atomen auf, wobei Alkyl auch Na- oder Ca-Salz der Ligninsulfosäure, des nylenoxyd-Addukten. Die sulfonierten Benzien und einen Fettsäurerest mit etwa 8 bis 22 der Triäthanolaminsalze der Dodecylbenzollinsulfonsäure-Formaldehyd-Kondensationslyglykolätherderivate von aliphatischen oder tsäuren und Alkylphenolen, welche 3 bis 30 llenwasserstoffrest und 6 bis 18 C-Atome im	40 45 50
Sebacinsäure-Choleclaciferyl-diester Azelainsäure-DL-α-Tocopheryl-diester Sebacin säure-DL-α-Tocopheryl-diester Die erfindungsgemäß einzusetzenden Tenside oder Tensidgemiter oder nicht-ionogen sein. Am besten sind sie nicht-ionogen und philic-lipophilic-balance") zwischen 2 und 18; bevorzugt liegt er anderseits. HLB-Werte geben Auskunft über die hydrophilen und Vgl. dazu "Hydrophile-Lipophile Balance: History and recent De Dispersion Science and Technology: 5 (1), 81—96 (1984). Geeignete an ionische Tenside können sowohl sog. wasserlöslich Verbindungen sein. Als Seifen eignen sich die Alkali-, Erdalkali- oder gegebenenfalls Fettsäuren (C₁0 bis C₂2), wie z B. die natürlichen Na- oder K-natürlichen Fettsäuregemischen, welche sich u. a. aus Kokosnuß- ernside auch die Fettsäure-Methyltaurinsalze, sowie modifizierte wähnen. Häufiger werden jedoch sogenannte synthetische Tenside verwe sulfonierte Benzimidazol-Derivate oder Alkylarylsulfonate. Die Fettsulfonate und -sulfate liegen in der Regel als Alkali-, Ammoniumsalze vor und weisen im allgemeinen einen Alkylrest r den Alkylteil von Acylresten einschließt. Beispiele hiefür sind das Dodecylschwefelsäureesters und Sulfonsäuren von Fettalkohol-Ätlmidazol-Derivate enthalten vorzugsweise zwei Sulfonsäuregruppe C-Atomen. Alkylaryl-Sulfonate sind beispielsweise die Na-, Ca- oc Sulfonsäure, der Dibutylnaphthalinsulfonsäure oder eines Naphtha produktes. Als nichtionische Tenside stehen in erster Linie zur Wahl die Pocycloaliphatischen Alkoholen, gesättigten oder ungesättigten Fet Glykoläthergruppen und 8 bis 20 C-Atome im (aliphatischen) Koh Alkylrest enthalten können. Weiterhin kommen als nichtionische Tenside in Frage die wasser	haben ein HLB-Verhältnis (d. h. eine "hydrozwischen 2 und 6 einerseits und 10 und 15 lipophilen Eigenschaften eines Emulgators velopments" von Paul Becher im Journal of de Seifen als auch wasserlösliche synthetische substituierten Ammoniumsalze von höheren Salze der Öl- oder Stearinsäure, oder von oder Talgöl gewinnen lassen. Ferner sind als und nicht-modifizierte Phospholipide zu erndet, insbesondere Fettsulfonate, Fettsulfate, Erdalkali- oder gegebenenfalls substituierte nit 8 bis 22 C-Atomen auf, wobei Alkyl auch Na- oder Ca-Salz der Ligninsulfosäure, des nylenoxyd-Addukten. Die sulfonierten Benzien und einen Fettsäurerest mit etwa 8 bis 22 der Triäthanolaminsalze der Dodecylbenzollinsulfonsäure-Formaldehyd-Kondensationslyglykolätherderivate von aliphatischen oder tsäuren und Alkylphenolen, welche 3 bis 30 llenwasserstoffrest und 6 bis 18 C-Atome im	40 45 50
Sebacinsäure-Choleclaciferyl-diester Azelainsäure-DL-α-Tocopheryl-diester Sebacin säure-DL-α-Tocopheryl-diester Die erfindungsgemäß einzusetzenden Tenside oder Tensidgemitter oder nicht-ionogen sein. Am besten sind sie nicht-ionogen und philic-lipophilic-balance") zwischen 2 und 18; bevorzugt liegt er anderseits. HLB-Werte geben Auskunft über die hydrophilen und Vgl. dazu "Hydrophile-Lipophile Balance: History and recent De Dispersion Science and Technology: 5 (1), 81 – 96 (1984). Geeignete an ionische Tenside können sowohl sog. wasserlöslich Verbindungen sein. Als Seifen eignen sich die Alkali-, Erdalkali- oder gegebenenfalls Fettsäuren (C10 bis C22), wie z. B. die natürlichen Na- oder Knatürlichen Fettsäuregemischen, welche sich u. a. aus Kokosnuß- Tenside auch die Fettsäure-Methyltaurinsalze, sowie modifizierte wähnen. Häufiger werden jedoch sogenannte synthetische Tenside verwe sulfonierte Benzimidazol-Derivate oder Alkylarylsulfonate. Die Fettsulfonate und -sulfate liegen in der Regel als Alkali-, Ammoniumsalze vor und weisen im allgemeinen einen Alkylrest reden Alkylteil von Acylresten einschließt. Beispiele hiefür sind das Dodecylschwefelsäureesters und Sulfonsäuren von Fettalkohol-Ätlmidazol-Derivate enthalten vorzugsweise zwei Sulfonsäureruppe C-Atomen. Alkylaryl-Sulfonate sind beispielsweise die Na-, Ca- oc Sulfonsäure, der Dibutylnaphthalinsulfonsäure oder eines Naphtha produktes. Als nichtionische Tenside stehen in erster Linie zur Wahl die Pocycloaliphatischen Alkoholen, gesättigten oder ungesättigten Fet Glykoläthergruppen und 8 bis 20 C-Atome im (aliphatischen) Kohalkylrest enthalten können.	haben ein HLB-Verhältnis (d. h. eine "hydrozwischen 2 und 6 einerseits und 10 und 15 lipophilen Eigenschaften eines Emulgators. velopments" von Paul Becher im Journal of de Seifen als auch wasserlösliche synthetische substituierten Ammoniumsalze von höheren Salze der Öl- oder Stearinsäure, oder von oder Talgöl gewinnen lassen. Ferner sind als und nicht-modifizierte Phospholipide zu erndet, insbesondere Fettsulfonate, Fettsulfate, Erdalkali- oder gegebenenfalls substituierte nit 8 bis 22 C-Atomen auf, wobei Alkyl auch Na- oder Ca-Salz der Ligninsulfosäure, des nylenoxyd-Addukten. Die sulfonierten Benzien und einen Fettsäurerest mit etwa 8 bis 22 der Triäthanolaminsalze der Dodecylbenzollinsulfonsäure-Formaldehyd-Kondensationstyglykolätherderivate von aliphatischen oder tsäuren und Alkylphenolen, welche 3 bis 30 ilenwasserstoffrest und 6 bis 18 C-Atome im löslichen, 20 bis 250 Äthylenglykoläthergrupdenoxydaddukte an Polypropylenglykol und	40 45 50

üblicherweise pro Propylenglykoleinheit 1 bis 5 Äthylenglykoleinheiten.

Als Beispiele nicht-ionischer Tenside seien erwähnt:

Nonylphenolpolyäthoxyäthanole, Ricinusölpolyglykoläther, Polypropylenpolyäthylenoxyd-Addukte, Tributylphenoxypolyäthoxyäthanol, Polyäthylenglykol und Octylphenoxypolyäthoxyäthanol. Überdies kommen auch Fettsäureester von Polyoxyäthylensorbitan, wie das Polyoxyäthylensorbitan-Trioleat, in Betracht.

Bei den kationischen Tensiden handelt es sich vor allem um quaternäre Ammoniumsalze, welche als N-Substituenten mindestens einen Alkylrest mit 8 bis 22 C-Atomen enthalten und als weitere Substituenten niedrige, gegebenenfalls halogenierte Alkyl-, Benzyl- oder niedrige Hydroxy-alkylreste aufweisen. Die Salze liegen vorab als Halogenide, Methylsulfate oder Äthylsulfate vor, z. B. das Stearyltrimethylammoniumchlorid oder das Benzyl-di(2-chloräthyl)athylammoniumbromid.

In hohem Masse bevorzugt zur Herstellung von erfindungsgemäßen, spontan dispergierbaren Konzentraten

sind einerseits Phosphorsäure-estertenside, wie z. B.

15

30

40

45

55

Tristyrylphenolpolyoxyäthylen-18-mono/dimethyl-phosphorsäureester (Soprophor® FL, Rhône-Poulenc); Nonylphenol-10-polyoxyäthylen-mono/dimethylphosphorsäureester (Diphasol® 3873, CIBA-GEIGY);

(Tensid 508, CIBA-GEIGY); Tinovetin® JU (CIBA-GEIGY), ein Hydroxybiphenyl-10-Äthoxy-Phosphorsäureester; Butyl-mono-4-Äthoxy-Phosphorsäureester (Zerostat® AT, CIBA-GEIGY), bzw.

(Zerostat® AN, CIBA-GEIGY) und anderseits Betainverbindungen, d. h. amphotere, salz- und wasserfreie Imidazolderivate, wie z. B.:

$$CH_{2} - CH_{2} - OH$$
 $N - CH_{2}$
 $N - CH_{2}$
 $CH_{2} - CH_{2} - COO^{[-]}Me^{[+]}$

worin Me[+] für Wasserstoff, Alkali- und Erdalkaliatome und R_x für C₁- bis C₃₂-Alkyl oder C₂- bis C₃₂-Alkenylgruppen stehen.

Alle technischen Tenside wurden vor dem Eintrag in die spontan dispergierbaren Konzentrate mittels Filtration, bzw. Chromatographie über neutralem Aluminumoxyd mit einem inerten Lösungsmittel wie z. B. Tetrahydrofuran, Äthylalkohol oder Methylenchlorid gereinigt.

Als Zusätze in die erfindungsgemäßen spontan dispergierbaren Konzentrate eignen sich Vitamine und Provitamine (wie z. B. Vitamin A, Retinol, Carotine, Tocopherole), sowie auch freie Fettsäuren wie etwa: Valeriansäure, Isovaleriansäure, Sorbinsäure, Isocapronsäure, Pelargonsäure, Laurinsäure, Myristinsäure, Palmitinsäure, Stearinsäure, Arachidsäure, Behensäure, Hexacosansäure, Octacosansäure, Pentadecansäure, Decenylsäure, Undecenylsäure, Oleinsäure, Linolsäure, Linolensäure, Arachidonsäure, Erucasäure, etc.

Die mit den erfindungskonformen, neuen biotensiden Estern der Formeln (I) bis (VII) als Lösungsvermittlern, bzw. Co-Emulgatoren (Hydrotropen) hergestellten, spontan dispergierbaren Konzentrate von pharmazeuti-

schen und kosmetischen Wirkstoffen lassen sich in die gängigen pharmazeutischen und kosmetischen Zubereitungen und Darreichungsformen wie Dragées, Tabletten, Kapseln, Pulver, Granulate, Pellets, Crèmen, Salben, Gels, Tinkturen oder Zäpfchen zusammen mit den üblichen Trägerstoffen und/oder Verdünnungsmitteln und Stabilisierungsmitteln einarbeiten.

Werden diese spontan dispergierbaren Konzentrate mit Wasser verdünnt, welches nach den Vorschriften der nationalen Pharmakopöen für intravenöse Lösungen keim- und pyrogenfrei gemacht wurde, so entstehen stabile Mikroemulsionen, die als solche injiziert werden können. Derartige Injektionslösungen werden üblicherweise kurz vor der Anwendung hergestellt; falls erforderlich, können zu diesen wäßrigen Injektionspräparaten, ohne daß deren Stabilität beeinträchtigt würde, Lösungsmittel, Stabilisierungsmittel, Konservierungsmittel und Zusätze für die Bereitung isotonischer Lösungen hinzugegeben werden. Die auf die beschriebene Weise erhaltenen Injektionspräparate werden intravenös, intramuskulär, subkutan oder in einer anderen geeigneten Art verabreicht.

Die vorliegende Erfindung betrifft ebenfalls pharmazeutische Präparate, welche die mit den erfindungsgetreuen neuen biotensiden Estern der Formeln (I) bis (VII) als Lösungsvermittlern, bzw. Cotensiden (Hydrotropen) hergestellten, spontan dispergierbaren Konzentrate von pharmazeutischen und kosmetischen Wirkstoffen enthalten. Bei diesen pharmazeutischen Präparaten handelt es sich um solche zur enteralen (wie oralen oder rektalen), sowie zur parenteralen oder topischen Verabreichung an Warmblüter.

Die oralen und rektalen Formen der erfindungskonform zusammengesetzten pharmazeutischen Präparate enthalten zwischen 1 bis 95 Gewichts-%, vorzugsweise zwischen 10 bis 95 Gewichts-% des erfindungsgemäßen, spontan dispergierbaren Konzentrates. Sie können z.B. in Dosis-Einheitsform vorliegen, also als Dragées, Micropellets, Tabletten, Suppositorien oder Ampullen und vor allem als Kapseln.

Geeignete pharmazeutisch anwendbare Trägerstoffe für die oralen Formen sind hauptsächlich Füllstoffe, wie Zucker (z. B. Lactose, Saccharose, Mannit oder Sorbit), Cellulosepräparate und/oder Calciumphosphate (z. B. Tricalcium- oder Calciumhydrogenphosphat), ferner Bindemittel wie Stärkekleister unter Verwendung von u. a. Mais-, Weizen-, Reis- oder Kartoffelstärke, Gelatine, Traganth, Methylcellulose, Hydroxyl-Methylcellulose, Hydroxypropyl-Methylcellulose, Natriumcarboxymethylcellulose und/oder Polyvinylpyrrolidon und/ oder Sprengmittel (wenn erwünscht), wie die obgenannten Stärken, ferner Carboxymethylstärke, quervernetztes Polyvinylpyrrolidon, Agar, Alginsäure oder ein Salz davon, wie z. B. Natriumalginat.

Als Fließreguliermittel sind z. B. die Polyäthylenglykole Nr. 200 bis 600 geeignet.

Die beim Menschen als Darreichungsform bevorzugten Gelatinekapseln werden mit geeigneten Überzügen versehen, wobei man u. a. konzentrierte Zuckerlösungen — welche gegebenenfalls arabischen Gummi, Talk, Polyvinylpyrrolidon, Polyäthylenglykol und/oder Titandioxid enthalten — Lacklösungen (wäßrige oder solche, die unter Verwendung organischer Lösungsmittel aufbereitet worden sind), oder magensaftresistente Überzüge aus Lösungen von geeigneten Cellulosepräparaten, wie mikrokristalliner Cellulose (AvicelTM), Acetylcellulosephthalat, Hydroxymethylcellulosephthalat (MetoloseTM), Hydroxymethylcelluloseacetatsuccinat (AQOATTM) oder einem Copolymerisat wie Eudragit® L 30 D verwendet.

Als erfindungsgemäß besonders geeignete, oral anwendbare pharmazeutische Darreichungsform eignen sich Steckkapseln aus Gelatine und einem Weichmacher, wie Glyzerin oder Sorbitol. Die Weich-bzw. Hartgelatine-Kapseln, sowie solche aus AQOATTM (Hydroxypropyl-Methylcellulose-Ace-tat-Succinat) können das der Erfindung entsprechende, spontan dispergierbare Konzentrat im Gemisch mit Füllstoffen, wie Laktose, Bindemitteln wie Stärke und/oder Gleitmitteln wie Talk oder Magnesium-Stearat und gegebenenfalls mit Stabilisatoren und Antioxydantien wie z. B. α -, β - oder γ -Tocopherol enthalten. Der Einsatz von geeigneten Flüssigkeiten wie flüssigen Polyäthylenglykolen No. 200 bis 600 als Verdünnungsmittel kann sich empfehlen, wobei sich ebenfalls Stabilisatoren und Antioxydantien zufügen lassen.

Zur parenteralen Verabreichung werden die erfindungsgemäßen Konzentrate mit destilliertem Wasser versetzt. Der entstehenden wäßrigen Injektions-Mikroemulsion können viskositätserhöhende Stoffe, wie z B. Na-Carboxymethylcellulose, Sorbit, Mannit und/oder Dextran, und gegebenenfalls auch Stabilisatoren und Antioxydantien zugefügt werden.

Die pharmazeutischen Präparate für die parenterale Anwendung enthalten vorzugsweise zwischen 0,1 bis 60%, und hauptsächlich zwischen 1 bis 40% des erfindungskonformen, spontan dispergierbaren Konzentrates.

Als topisch anwendbare Präparate, welche sich vornehmlich zur Prophylaxe und Therapie von Hautkrebsarten eignen, kommen z. B. Crèmen, Salben, Pasten, Pomaden, Schäume, Tinkturen und Lösungen in Betracht, welche zwischen 0,01 bis 70% des erfindungsgemäßen Konzentrates enthalten. Für Crèmen und Öl-in-Wasser-Emulsionen, welche mehr als 50% Wasser aufweisen, verwendet man als ölige Grundlage in erster Linie Fettalkohole, z. B. Lauryl-, Cetyl- oder Stearylalkohol, flüssige bis feste Wachse, z. B. Isopropylmyristat, Woll-oder Bienenwachs und/oder Kohlenwasserstoffe wie z. B. Vaseline (Petrolatum) oder Paraffinöl. Zur Emulgier ung dieser öligen Grundlagen eignen sich in erster Linie oberflächenaktive, pharmaverträgliche Substanzen mit vorwiegend hydrophilen Eigenschaften, wie z. B. nicht-ionogene Emulgatoren, vorab Fettsäureester von Polyal-koholen oder Äthylenoxydaddukten (etwa Polyglycerinfettsäureester oder Polyäthylensorbitan-Fettsäureester) mit einem HLB-Wert von unter 8. Zusätze zur Wasserphase sind u. a. Mittel, welche die Austrocknung der Crèmen vermindern, z. B. Polyalkohole wie Glyzerin, Sorbit, Propylenglykol und/oder Polyäthylenglykole No. 200 bis 600, ferner Konservierungsmittel, Riechstoffe, etc.

Salben sind Wasser-in-Öl Emulsionen, die bis zu 70%, vorzugsweise jedoch zwischen 20 und 50% Wasser oder wäßrige Phasen enthalten. Als Fettphase kommen in erster Linie Kohlenwasserstoffe, z. B. Vaseline, Paraffinöl und/oder Hartparaffine in Frage, welche zur Verbesserung des Wasserbindungsvermögens geeignete Hydroxydverbindungen, wie z. B. Fettalkohole oder Ester, davon etwa Cetylalkohol oder Wollwachsalkohole, enthalten.

Fallweise werden noch Emulgatoren mit einem HLB-Wert von 8 bis 16, wie z. B. Sorbitan-Fettsäureester (etwa Sorbitanisostearol) zugesetzt. Zusätze zur Wasserphase sind u. a. Feuchthaltungsmittel, wie Polyalkohole

(Glycerin, Propylenglykol, Sorbit und/oder Polyäthylenglykole No. 200, 400, 600); ferner Konservierungsmittel, Riechstoffe, etc.

Fettsalben sind wasserfrei und enthalten als Grundlage vornehmlich Kohlenwasserstoffe, z. B. Paraffin, Vaselin und/oder flüssige Paraffine; überdies natürliche oder partial synthetische Fette wie z. B. Kokosfettsäuretriglycerid, ferner: Fettsäurepartialester des Glycerins, wie z. B. die im Zusammenhang mit den Salben erwähnten, die Wasser-Aufnahmefähigkeit steigernden Fettalkohole, Emulgatoren und/oder Zusätze.

Pasten sind Crèmen und Salben mit sekretabsorbierenden Puderbestandteilen, wie beispielsweise Metalloxide (etwa Titanoxid oder Zinkoxid), ferner Talk und/oder Aluminiumsilikate, welche die Aufgabe haben, vorhandene

Feuchtigkeit oder Sekrete zu binden.

10

15

20

30

Schäume werden aus Druckbehältern verabreicht und sind in Aerosolform vorliegende Öl-in-Wasser Emulsionen der erfindungsgemäßen, spontan dispergierbaren Konzentrate, wobei halogenierte Kohlenwasserstoffe (wie z. B. Chlorfluorniederalkane: etwa Dichlordifluormethan und Dichlortetrafluoräthan) als Treibmittel verwendet werden. Dazu kommen gegebenenfalls die üblichen Zusätze wie Konservierungsmittel, usw.

VERFAHRENSBEISPIELE ZUR HERSTELLUNG VON ERFINDUNGSGEMÄSSEN BIOTENSIDEN ESTERN

1. Herstellung von Azafrin-Phytylester

Zu 80 mg Azafrin [Verbindung wie Formel (XXII); Herstellung vgl. Helv. Chim. Acta 58 (1975) 1722—1727 und Helv. Chim. Acta 65 (1982) 353-354] in 50 ml Chloroform werden 65 mg N,N'-Carbonyldiimidazol zugesetzt. Man läßt die Reaktionslösung während 12 Std. bei 20°C stehen und setzt dann 30 mg Phytol (3,7,11,15-Tetramethyl-2-hexadecen-1-ol; 33% cis und 67% trans) zu.

Nach weiteren 12 Std. bei 30°C wird das Lösungsmittel abdestilliert und der Rückstand in 50 ml Essigester aufgenommen. Diese Lösung schüttelt man einmal mit 1/10 N Salzsäure und einmal mit 1/10 N Natronlauge aus. Nach dem Abdestillieren des Lösungsmittels wird der Rückstand auf einer Silicagelsäule mit Hexan/Essigester (9:1) als Eluiermittel chromatographiert. Man erhält den Azafrinphytylester, mit einer UV-Absorption bei λ max. 233,0 nm, einem Brechungsindex np 20°C (BI) von 1,47714 und einem R₁-Wert von 0,92.

2. Herstellung von all-trans Retinsäure-Phytylester

Zu 600 mg all-trans-Retinsäure und 50 mg Dimethylformamid in 50 ml Toluol werden bei 5°C 360 mg Oxalylchlorid in 30 ml Toluol zugetropft. Nach 4 Std. bei 20°C wird die Hälfte des Lösungsmittels am Vakuum abdestilliert

Zur Restlösung werden 300 mg Phytol (3,7,11,15-Tetramethyl-2-hexadecen-1-ol; 33% cis und 67% trans) und 50 mg p-Dimethyl-aminopyridin in 30 ml Toluol zugegeben. Die Reaktionslösung wird während 2 Std. am Rückfluß bei 60 bis 70°C erwärmt. Anschließend wird das Lösungsmittel durch Vakuumdestillation entfernt. Der Rückstand wird auf einer Silicagelsäule mit Hexan/Essigester (9:1) chromatographiert.

Man erhält den All trans-Retinsaure-Phytylester mit einer UV-Absorption bei λmax. 360,5 nm; einem Brechungsindex np 20°C(BI) von 1,49266 und Rr-Werten von 0,67 0,71 und 0,83.

IR
2929 cm⁻¹ v (CH)
2867 cm⁻¹ v (CH)
1738 cm⁻¹ v (C=O) Ester
1701 cm⁻¹ v (C=O) Ester
1583 cm⁻¹ v (C=C) a.t.Retinat
1462 cm⁻¹ δ (CH)
1378 cm⁻¹ δ (CH₃)
1152 cm⁻¹ v (C-O) Ester
969 cm⁻¹ δ (CH) trans (C-C)
FT RAMAN
1585 cm⁻¹ (C=C)
C13 NMR
Esterbindung α (CH₂) Phytol bei 63 ppm

3. Herstellung von all trans-Retinsäure-Farnesylester

Zu 600 mg all-trans-Retinsäure in 50 ml Toluol werden bei 5°C 360 mg Oxalylchlorid in 30 ml Toluol zugetropft. Nach 10 Std. bei 20°C wird die Hälfte des Lösungsmittels am Vakuum abdestilliert. Die Restlösung wird während einer halben Stunde zu einer Lösung bestehend aus 220 mg 3,7,1 1-Trimethyl (-2,6,10-dodecatrien-1-ol) [Mischung aus trans-trans und cis-trans Farnesol], 150 mg Dimethylformamid in 40 ml Toluol unter ständigem Rühren bei 20°C zugetropft. Anschließend wird die Reaktionslösung noch während 2 Std. am Rückfluß bei 60 bis 70°C erwärmt. Darauf wird das Lösungsmittel durch Vakuumdestillation entfernt und der Rückstand auf einer Silicagelsäule mit Hexan/Essigester (9:1) als Eluiermittel chromato-graphiert.

Man erhält den All trans-Retinsäure-Farnesylester mit einer UV-Absorption \(\lambda \text{max.} \) von 366,5 nm, einem

Brechungsindex von 1,50364 und einem Rf-Wert von 0.89.

Auf analoge Weise werden auch folgende biotenside Ester hergestellt:

All trans-Retinsäure-Phytylester UV: 360,5 nm	
BI: 1,49266 R _f -Werte: 0,67; 0,71 und 0,83	
All trans-Retinsäure-Citronellylester UV: 365,5 nm	
BI:1,51362	
Rr 0,79 und 0,88	
All trans-Retinsäure-Geranylester	11
4. Herstellung von Caprylsäure-Phytylester	
Zu einer Lösung von 3 g Phytol (3,7,11,15-Tetramethyl-2-hexadecen-1-ol), 1,5 g Dimethylformamid in 50 ml Toluol wird während einer halben Stunde eine Lösung bestehend aus 2 g Caprylsäurechlorid (Überschuß) in	
25 ml Toluol bei 20°C zugetropft. Die Reaktionslösung erhitzt man anschließend noch während 2 Std. am Rückfluß auf 60 bis 70°C. Nach der Entfernung des Lösungsmittels durch Vakuumdestillation wird der Rückstand auf einer Silicagelsäule mit	1.
Hexan/Essigester (9:1) als Eluiermittel chromatographiert.	
Man erhält den Caprylsäure-Phytylester UV: 240,0 nm	2
BI: 1,46328	2
Auf entsprechende Weise lassen sich auch folgende biotensiden Ester gewinnen:	
Pivalinsäure-Phytylester	
UV: 236,8 nm	2
BI: 1,45750 Pelargonsäure-Phytylester	
UV: 231,8	
BI: 1,46198	
Crotonsäure-Phytylester .	3
UV: 242,0 nm	
BI: 1,46328 10-Undecylensäure-Phytylester	
Laurinsäure-Phytylester	
Palmitinsäure-Phytylester	3
UV: 232,8 nm	
BI: 1,46182	
Ölsäure-Phytylester	
UV: 232,6 nm BI: 1,46586	41
Palmitinsäure-Farnesylester	·
Oelsäure-Farnesylester	
Palmitinsäure-Citronellolester	•
Ölsäure-Citronellolester	
Palmitinsäure-Geranylester Ölsäure-Geranylester	4:
Oisaut e-Geranylester	
5. Herstellung von Azelainsäure-bis-Phytylester	
Zu einer Lösung von 6 g Phytol (3,7,11,15-Tetramethyl-2-hexadecen-1-oi), 2 g Dimethylformamid in 50 ml Toluol wird während einer halben Stunde eine Lösung bestehend aus 2,5 g Azelainsäuredichlorid (Überschuß) in 25 ml Toluol bei 20°C zugetropft.	5(
Die Reaktionslösung erhitzt man anschließend noch während 3 Std. am Rückfluß auf 70°C. Nach der Entfer-	
nung des Lösungsmittels durch Vakuumdestillation wird der Rückstand auf einer Silicagelsäule mit Hexan/Essi-	
gester (9:1) als Eluiermittel chromatographiert.	55
Man erhält den Azelainsäure-bis-Phytylester	
UV: \(\text{max. 233,0 nm} \)	
BI: 1,46444	
R _t 0,89 Auf analoge Art werden auch folgende biotensiden Doppelester hergestellt:	6
Sebacinsäure-bis-Phytylester	
UV: 232,6 nm	
BI:1,46722	_
Glutarsäure-bis-Phytylester	6.
UV: 240,0 nm BI: 1,46622	
Fumarsäure-bis-Phytylester	

43 44 661

UV: 241,6 nm BI: 1,46884

Malonsäure-bis-Phytylester

UV: 236,8 nm

BI: 1,46588

Bernsteinsäure-bis-Phytylester IR 2929 cm $^{-1}$ v (CH).

2868 cm⁻¹ v (CH) 1730 cm⁻¹ v (C=O) Ester 1385 cm⁻¹ δ (CH₃)

1161 cm⁻¹ v(C-O) Ester

Azelainsäure-bis-Geranylester

Azelainsäure-bis-Farnesylester

Azelainsäure-bis-Citronellylester

Bernsteinsäure-methyl-Phytylester

UV: λmax. 240,0 nm

BI: 1,46024

Bernsteinsäure-äthyl-Phytylester

Glutarsäure-methyl-Phytylester

Glutarsäure-äthyl-Phytylester

UV: 240,0 nm

BI: 1,46310

25

30

55

Azelainsäure-methyl-Phytylester

Azelainsäure-äthyl-Phytylester

Zusammensetzungsbeispiele von erfindungsgemäßen, spontan dispergierbaren Konzentraten mit den neuen biotensiden Estern der Formeln (I) bis (VII) als Lösungsvermittler, bzw. Hydrotrope (Coemulgatoren)

a) 0,5 bis 30 Gewichts-% eines oder mehrerer pharmazeutischer oder kosmetischer Wirkstoffe

1 bis 40 Gewichts-% eines oder mehrerer der erfindungsgemäßen biotensiden Ester der Formeln (I) bis (VII) 0 bis 45 Gewichts-% eines Phosphorsäureester-Tensides, wie z. B. DIPHASOL® 3873 (CIBA-GEIGY), bzw. SERMUL® EA 188 (SERVO), Tensid 508 (CIBA-GEIGY), ZEROSTAT® AN oder AT (CIBA-GEIGY), TINO-

VETIN® JU (CIBA-GEIGY), SOPROPHOR® FL (Rhône-Poulenc)
5 bis 90 Gewichts-% INVADIN® JFC 800% (CIBA-GEIGY) Invadin® JFC 800% (CIBA-GEIGY) ist ein pharmaverträglicher tert. Octyl-phenyl-polyoxyäthylenaether mit 9 bis 10 Oxyäthylengruppen.

Diphasol® 3873 (CIBA-GEIGY), bzw. das identische Sermul® EA 188 (SERVO) ist ein Mischemulgator, bestehend aus je 50% der beiden Verbindungen mit den Formeln:

DIPHASOL® 3873 (CIBA-GEIGY) Tensid 508 (CIBA-GEIGY) ist ein Emulgator der Formel:

(Tensid 508, CIBA-GEIGY); Tinovetin® JU (CIBA-GEIGY), ist ein Hydroxybiphenyl-10-Ethoxy-Phosphorsäureester; Zerostat® AT (CIBA-GEIGY) ist ein Butyl-mono-4-Ethoxy-Phosphorsäureester; Zerostat® AN (CIBA-GEIGY) ist ein Emulgator der Formel:

10

15

40

60

65

(Zerostat® AN, CIBA-GEIGY)
Soprophor® FL (Rhône-Poulene) ist ein Tristyrylphenol-polyoxyäthylen 18-phosphorsäureester der Formel:

SOPROHPOR FL (Rhône-Poulenc)

b) 0,5 bis 30 Gewichts-% eines oder mehrerer pharmazeutischer oder kosmetischer Wirkstoffe

1 bis 40 Gewichts-% eines oder mehrerer der erfindungsgemäßen biotensiden Ester der Formeln (I) bis (VII) 0 bis 45 Gewichts-% einer Betainverbindung, d. h. eines amphoteren, salz- und wasserfreien Imidazolderivates der Formel

$$CH_{2} - CH_{2} - OH$$

$$N - CH_{2}$$

$$N - CH_{2}$$

$$CH_{2} - CH_{2} - COO^{[-]}Me^{[+]}$$

$$S_{50}$$

worin Me[+] für Wasserstoff, Alkali- und Erdalkaliatome und R_x für C₁- bis C₃₂-Alkyl oder C₂- bis C₃₂-Alkenylgruppen stehen, wobei als Beispiel ausdrücklich das Amphonyl® CAA (Oranienburger Chemikalien A.G.) genannt sei. [Imidazolderivat auf Basis von Cocosfettsäure].

c) 10 Gewichts-% eines öligen antitumoralen Wirkstoffes, ausgewählt aus den Aufzählungen auf Seiten 18ff., wie z. B. 10-Undecenyl-Ergocalciferol-Ester

20 Gewichts-% eines erfindungsgemäßen biotensiden Esters der Formeln (I) bis (VII)

35 Gewichts-% Invadin® JFC 800% 35 Gewichts-% Diphasol® 3873

d) 5 Gewichts-% eines kristallinen antitumoralen Wirkstoffes, ausgewählt aus den Aufzählungen auf Seiten 18ff, wie z.B. 10-Undecenyl-3-Ergosterylester

15 Gewichts-% eines erfindungsgemäßen biotensiden Esters der Formeln (I) bis (VII)

40 Gewichts-% Invadin® JFC 800%

40 Gewichts-% Soprophor® FL oder Amphonyl® C-AA

Vergleichsproben mit unterschiedlichen Konzentratzusammensetzungen

Grundlage:

10 Gewichts-% Cholecalciol-10-Undecenoat (C 11:1 - D3)

10 Gewichts-% Undecenyl-Citronellylester (C 11:1-CITRONELLYLESTER)

80 Gewichts-% TENSIDMISCHUNG No. 1 bis 8

Prūfung als wāßrige Mikro-, bzw. Makroemulsion 1:1'000 (= 1'000 ppm Wirksubstanz-Gehalt) in-vitro mit Py6-Zellen (Virus transformierte Maus-Fibroblasten)

15

35

Oberflächenspannung

(Plattenmethode) KONZENTRATE mit: 33,8 mN/m Invadin JFC 800%/Soprophor FL 50:50 20 No. 1 30,6 Invadin JFC 800%/Amphonyl CAA 60:40 No. 2 Invadin JFC 800%/Diphasol 3873 31,6 No. 3 50:50 36,9 100 % Cremophor EL No. 4 **25** . Invadin JFC 800%/Glucate SS 31,7 No. 5 50:50 invadin JFC 800%/Phosal 75 SA 28.3 No. 6 50:50 Invadin JFC 800%/Phospholipon 80 32,6 No. 7 50:50 31,7 Phospholan PMP 9 No. 8 100 %

ZYTOXIZITÄT auf Py6-Zellen: höchste noch wirksame Verdünnung 1

KONZENTRAT	24 h	48 h	72 h
			40.0415
No. 1	3,2 Mio.	12,8 Mio.	12,8 Mio.
No. 2	3,2 Mio.	12,8 Mio.	12,8 Mio.
No. 3	3,2 Mio-	12,8 Mio.	12,8 Mio.
No. 4	400'000	800'000	800'000
No. 5	12,8 Mio.	25,6 Mio.	25,6 Mio.
No. 6	400'000	400'000	400'000
No. 7	6,4 Mio.	6,4 Mio.	12,8 Mio.
No. 8	1,6 Mio-	3,2 Mio.	3,2 Mio-

6A

Beispiel für die pharmazeutische Herstellung eines Systempräparates mit erfindungsgemäßen Konzentraten in der Form von "multiple units"

a) Granulierung

		•
Metolose® 90 SH-4000 (Shin-Etsu Chemical)	90,0 g	
Avicel® PH-101	80,3 g	
Erfindungsgemäßes KONZENTRAT	139,4 g	
Aerosil® 200	80,3 g	40
Σ	390,0 g	10

Granulieren/formen im Schnellmixer oder im Rotationsbett unter Zusatz von 110 g Ethanol, brechen, sieben 18 bis 42 mesh, trocknen 24 h bei 40°C.

b) MSR- und RETARD-Ausrüstung

Im Rotationsbett mit AQOAT® AS-HG (Shin-Etsu Chemical) und Talk

c) Zusammensetzung fertiges Granulat/bzw. Micropellets

Kernmaterial Erfindungsgemäßes KONZENTRAT MSR- und Retard-Beschichtung Σ	44%. 25% . 31% 100%	25
-----------------------------------------------------------------------------------	------------------------------	----

N.B. MSR = Magensaft-Resistenz. Die Pellets/Granulate gemäß a) können auch ohne Befilmung unmittelbar in Kapseln abgefüllt werden, welche aus AQOATTM(HPMC-AS-M oder HPMC-AS-N) hergestellt sind, mit Aceton/Ethanol 1:1 verschlossen werden und so die Funktionen der MSR und der verzögerten Abgabe angemessen steuern. Diese neuartige Darreichungsform weist gegenüber Gelatinekapseln für die erfindungsgemäßen Konzentrate eine maßgeblich verbesserte Stabilität auf.

BESTIMMUNG DER MIZELL-RADIEN VON MIKROEMULSIONEN, WELCHE AUS ERFINDUNGSGEMÄSSEN KONZENTRATEN GEBILDET WERDEN

Folgende erfindungsgetreu aufbereiteten KONZENTRATE werden mit Wasser im Verhältnis 1:1000 (berechnet auf den gewichtsmäßigen Gehalt an antitumoralem Wirkstoff) verdünnt:

- a) 10 Gewichts-% 10-Undecenylsäure-Ergocalciferylester
- 20 Gewichts-% Azelainssäure-bis-Citronellylester
- 35 Gewichts-% Invadin® JFC 800%
- 35 Gewichts-% Diphasol® 3873
- b) 5 Gewichts-% 10-Undecenylsäure-Ergosterylester
- 15 Gewichts-% 10-Undecenylsäure-Phytylester
- 40 Gewichts-% Invadin® JFC 800%
- 40 Gewichts-% Diphasol® 3873

Am Institut für Polymere der E.T.H. Zürich (Prof. Dr. Pierluigi LUISI und Prof. Dr. Peter SCHURTENBER-GER) wurden mit den ausgebildeten Mikroemulsionen Ultralichtstreu-Messungen durchgeführt. Es ergab sich, daß DIE HYDRODYNAMISCHEN RADIEN DER MIZELLEN FÜR DIE BEIDEN UNTERSUCHTEN MI-KROEMULSIONEN UM 7 BIS 7,2 NM BETRUGEN.

55

15

20

35

45

50

60

BEISPIELE für eine Wirkungserhöhung bei Konzentraten, welche die erfindungsgemäßen LÖSUNGSVERMITTLER enthalten

Zytotoxizität auf Py6-Zellen (Polyoma-transformed 3T3-Zellen der Maus; Fibroblasten)

5			Grösste zytotoxische Verdünnung			
			24 h Exp.	48 h E	xp.	
10	β-Östradiol - Konzen	trat 1)	1:327'680	1:655'	360	
15	N.B. : 1) Könzentrat mit 3	,2 Gewichts-% (3-Östradiol [1,:	3,5-Oestradio	I-3,17β-c	lioil
	. 32	2,2 Gewichts-%	Fumarsäure-Pl	nytyl-diester		
20	6,4	1,5 Gewichts-%	Invadin JFC 80	00 %		
			Grösste ∙zytot	oxische Verd	ប៊ុកពេញ	
25	•		24 h Exp.	48 h Ex		
	D ₃ - C 11:1 - Konzent	rat				
	purum, mit DMSO and	gesetzt	1:2'560	1:2'560	J	
30 .			• •	•		
	D ₃ C 11:1 - Konzentra	at 2)				
	mit dest. Wasser ang	esetzt	1:512'000	1:512'0	00	
35						
	N.B.:					
40	2) Konzentrat mit 10	Gewichts-% Wi		enylsäure-Cho	lecalcife	eryl-
	. 45	Gewichts-% A	zelainsäure-Ph	ytyl-diester		
	45	Gewichts-	% Invadin	JFC	800	%
45		Patent	ansprüche _	•	٠	
	1. Neue biotenside Ester der	allgemeinen Formeln	(I) bis (VII)			
50	·			•		
F-						

26

55

60

65

60

5

R₅ C₁ bis C₃₂-Alkyl oder C₂ bis C₃₂-Alkenyl, bzw. Alkapolyen darstellt

n, o, p die Zahlen 1, 2, 3, 4 oder 5 symbolisieren und R4 für eines der Radikale der nachstehenden Formeln

5
$$CH_3$$
 CH_3 CH_4 CH_5 CH_5

2. Biotensider Ester gemäß Anspruch, wobei in den Formeln (I) bis (VII) R_1 Citronellyl, Geranyl, Farnesyl, Phytyl oder Isophytyl bedeutet, R_2 Chlor, Methyl, Citronellyl, Geranyl, Farnesyl, Phytyl oder Isophytyl bezeichnet, R_3 für Wasserstoff steht, R_5 eine C_8 bis C_{22} -Alkylgruppe oder eine C_8 bis C_{22} -Alkenyl-, bzw. Alkapolyengruppe bestimmt; n und o die Zahlen 1 oder 2 und p die Zahl 1 darstellen und R_4 für die Radikale der Formeln

50

3. Einer der folgenden biotensiden Ester gemäß Anspruch 2 Bernsteinsäure-bis-Phytylester Malonsäure-bis-Phytylester Glutarsäure-bis-Phytylester Fumarsäure-bis-Phytylester Adipinsäure-bis-Phytylester Pimelinsäure-bis-Phytylester Suberinsäure-bis-Phytylester Azelainsäure-bis-Phytylester 10 Sebacinsäure-bis-Phytylester Glutarsäure-bis-Citronellylester Fumarsäure-bis-Citronellylester Azelainsäure-bis-Citronellylester Sebacinsäure-bis-Citronellylester 15 All trans-Retinsäure-Citronellylester All trans Retinsaure-Geranylester All trans-Retinsäure-Farnesylester All trans-Retinsäure-Phytylester Azafrin-Phytylester 20 Crotonyl-Phytolat Valeryl-Phytolat Pivaloyl-Phytolat Caproyl-Phytolat Pelargonyl-Phytolat 25 10-Undecenoyl-Phytolat trans-2-Dodecenyl-Phytolat Lauryl-Phytolat Palmoyl-Phytolat Elainsäure-Phytolat 30 Linolsäure-Phytolat Linolensäure-Phytolat Bernsteinsäure-Methyl-Phytyl-diester Bernsteinsäure-Äthyl-Phytyl-diester Glutarsäure-Methyl-Phytyl-diester 35 Glutarsäure-Äthyl-Phytyl-diester Azelainsäure-Methyl-Phytyl-diester Sebacinsäure-Methyl-Phytyl-diester 4. Verfahren zur Herstellung von biotensiden Estern der Formeln (I) bis (VII) gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man eine Verbindung der Formeln (XI) bis (XVII) 40 45 (XI) 50 55 · (XII) worin m, o und p die Zahlen 1, 2, 3, 4 oder 5 bedeuten und R4 für eines der Radikale der folgenden Formeln 60

5
$$CH_3$$
 CH_3 $COOH$ CH_3 CH_3 CH_3 $COOH$ CH_3 $COOH$ CH_3 $COOH$ $COOH$ CH_3 $COOH$ $COOH$

steht, und wobei in der Formel (XIII) in die Zahlen 1, 2, 3, 4 oder 5 bezeichnet, R₃ In der Formel (XIV) für Wasserstoff oder Methyl steht und R₅ in der Formel (XVII) eine C₁ bis C₃₂-Alkyl oder eine C₂ bis C₃₂-Alkenyl-, bzw. Alkapolyengruppe bedeutet, mit einem Chlorierungs-, bzw. Bromierungsmittel in das Säurechlorid, bzw. das Säurebromid überführt und dieses dann bei einer Temperatur von 40 bis 120°C in einem indifferenten Lösungsmittel und in Gegenwart eines Katalysatoren mit Geraniol, Farnesol, Citronellol, Phytol oder Isophytol umsetzt.

5. Spontan dispergierbares Konzentrat, dadurch gekennzeichnet, daß es als Hydrotrop, bzw. als Lösungsvermittler

0,001 bis 50 Gewichts-% eines biotensiden Esters der Formeln (I) bis (VII), bzw. Kombinationen davon gemäß Anspruch 1, sowie

10

20

25

35

65

0,001 bis 30 Gewichts-% einzelner oder mehrerer pharmazeutischer oder kosmetischer Wirkstoffe

0,001 bis 90 Gewichts-% eines pharmaverträglichen Tensides oder Tensidgemisches

0 bis 10 Gewichts-% eines Vitamins oder Provitamins

0 bis 10 Gewichts-% einer freien Fettsäure und übliche Trägerstoffe und/oder Verdünnungsmittel enthält.

6. Spontan dispergierbares Konzentrat gemäß Anspruch 5, dadurch gekennzeichnet, daß es als Hydrotrop, bzw. als Lösungsvermittler

10 bis 50% eines biotensiden Esters der Formeln (I) bis (VII), bzw. Kombinationen davon gemäß Anspruch 1), sowie

0,5 bis 30 Gewichts-% einzelner oder mehrerer pharmazeutischer oder kosmetischer Wirkstoffe

0 bis 45 Gewichts-% eines Phosphorsäureester-Tensides und

5 bis 45 Gewichts-% des pharmaverträglichen tert. Octylphenylpolyoxyäthylenäthers mit 9 bis 10 Oxyäthylengruppen enthält

7. Spontan dispergierbares Konzentrat gemäß Anspruch 6, dadurch gekennzeichnet, daß es als Hydrotrop, bzw. als Lösungsvermittler 20 Gewichts-% eines biotensiden Esters der Formeln (I) bis (VII), bzw. Kombinationen davon gemäß Anspruch 1, sowie

10 Gewichts-% eines öligen antitumoralen Wirkstoffes

35 Gewichts-% des pharmaverträglichen tert. Octylphenylpolyoxyäthylenäthers mit 9 bis 10 Oxyäthylengruppen und

35 Gewichts-% eines phosphorsäureester-Tensides enthält.

8. Spontan dispergierbares Konzentrat gemäß Anspruch 6, dadurch gekennzeichnet, daß es als Hydrotrop, bzw. als Lösungsvermittler

20 Gewichts-% eines biotensiden Esters der Formeln (I) bis (VII), bzw. Kombinationen davon gemäß Anspruch 1, sowie

10 Gewichts-% eines öligen antitumoralen Wirkstoffes

20 bis 45 Gewichts-% eines Tensides der Formel

$$\begin{array}{c} CH_{2} - CH_{2} - OH \\ & | \\ N - CH_{2} \\ & | \\ N - CH_{2} \\ & | \\ CH_{2} - CH_{2} - COO^{[-]}Me \end{array}$$

worin Me[+] für Wasserstoff, Alkali- und Erdalkaliatome und R_x für C_1 - bis C_{32} -Alkyl oder C_2 - bis C_{32} -Alkenylgruppen stehen und 20 bis 60 Gewichts-% des tert. Octylphenylpolyoxyäthylenäthers mit 9–10 Oxyäthylengruppen enthält.

9. Spontan dispergierbares Konzentrat gemäß Anspruch 6) dadurch gekennzeichnet, daß es als Hydrotrop, bzw. als Lösungsvermittler

15 Gewichts-% eines biotensiden Esters der Formeln (I) bis (VII), bzw. Kombinationen davon gemäß Anspruch 1 sowie

5 Gewichts-% eines kristallinen antitumoralen Wirkstoffes

40 Gewichts-% des pharmaverträglichen tert. Octylphenylpolyoxyäthylenäthers mit 9 bis 10 Oxyäthylengruppen und

40 Gewichts-% eines Phosphorsäureester-Tensides oder eines amphoteren, wasser- und salzfreien Imidazolderivates enthält.

10. Therapeutisches Systempräparat, welches 1 bis 95 Gewichts-% des spontan dispergierbaren Konzentrates gemäß Anspruch 5 und bis zu 10 Gewichts-% eines pharmaverträglichen Zusatzstoffes, Lösungsmittels oder Stabilisators oder eines Gemisches davon enthält und welches in Dosis-Einheitsform als Micropellets, Granulat, Dragées, Suppositorien, Ampullen oder als Kapseln vorliegt.

- Leerseite -